WO0181345

Title: AROMATIC AMIDE COMPOUNDS

Abstract:

Aromatic amide compounds of the general formula (I), pharmaceutically acceptable salts of the same, or hydrates of both, (wherein Z1 and Z2 are each CH or N; R is hydrogen or alkyl; and Ar is optionally substituted phenyl, pyridyl, or the like). The invention provides compounds which exhibit a potent inhibitory effect on glycogen synthase kinase 3ss (GSK-3ss) and are useful as preventive or therapeutic drugs for diabetes, complications of diabetes, Alzheimer dementia, neurodegenerative diseases (such as AIDS encephalopathy, Huntington disease, Parkinson disease, and cerebral ischemia), manicdepressive psychosis, or the like, or as immunopotentiators.

(19) 世界知的所有権機関 国際事務局



(43) 国際公開日 2001年11月1日 (01.11.2001)

PCT

(10) 国際公開番号 WO 01/81345 A1

(51) 国際特許分類7:

C07D 471/04, 487/04, A61K 31/437, 31/444, 31/538, 31/519, A61P 3/10, 25/00, 25/24, 25/28, 37/04, 43/00

(21) 国際出願番号:

PCT/JP01/03329

(22) 国際出願日:

2001年4月18日(18.04.2001)

(25) 国際出願の言語:

日本語

(26) 国際公開の言語:

日本語

(30) 優先権データ:

特願2000-119198 2000年4月20日(20.04.2000)

- (71) 出願人 (米国を除く全ての指定国について): ウェ ルファイド株式会社 (WELFIDE CORPORATION) [JP/JP]; 〒541-0046 大阪府大阪市中央区平野町二丁 目6番9号 Osaka (JP).
- (72) 発明者; および
- (75) 発明者/出願人 (米国についてのみ): 福永謙二 (FUKU-NAGA, Kenji) [JP/JP]. 岡部広孝 (OKABE, Hirotaka) [JP/JP]. 小原利行 (KOHARA, Toshiyuki) [JP/JP]. 藤 村成剛 (FUJIMURA, Masatake) [JP/JP]. 田中 (TANAKA, Hiroshi) [JP/JP]. 高梨真一 (TAKANASHI, Shinichi) [JP/JP]; 〒358-0026 埼玉県入間市小谷田三

丁目7番25号 ウェルファイド株式会社 創薬研究所 内 Saitama (JP).

- (74) 代理人: 髙島 一(TAKASHIMA, Hajime); 〒541-0044 大阪府大阪市中央区伏見町四丁目2番14号 藤村大和 生命ビル Osaka (JP).
- (81) 指定国 (国内): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NO, NZ, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SL, TJ, TM, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VN, YU, ZA, ZW.
- (84) 指定国 (広域): ARIPO 特許 (GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZW), ユーラシア特許 (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), ヨーロッパ特許 (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE, TR), OAPI 特許 (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

添付公開書類:

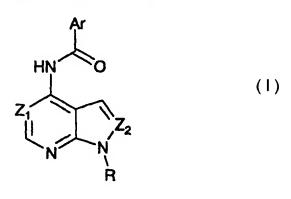
- 国際調査報告書
- 補正書

2文字コード及び他の略語については、定期発行される 各PCTガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語 のガイダンスノート」を参照。

(54) Title: AROMATIC AMIDE COMPOUNDS

(54)発明の名称:芳香族アミド化合物

本発明は、一般式(I)



(57) Abstract: Aromatic amide compounds of the general formula (I), pharmaceutically acceptable salts of the same, or hydrates of both, (wherein Z₁ and Z₂ are each CH or N; R is hydrogen or alkyl; and Ar is optionally substituted phenyl, pyridyl, or the like). The invention provides compounds which exhibit a potent inhibitory effect on glycogen synthase kinase 3B (GSK-3B) and are useful as preventive or therapeutic drugs for diabetes, complications of diabetes, Alzheimer dementia, neurodegenerative diseases (such as AIDS encephalopathy, Huntington disease, Parkinson disease, and cerebral ischemia), manic-depressive psychosis, or the like, or as immunopotentiators.

WO 01/81345

(57) 要約:

本発明は、一般式(I)

$$Z_{1}$$

$$Z_{2}$$

$$R$$

$$(I)$$

(式中、Z₁、Z₂はCH又はNを示し、Rは水素又はアルキルを示し、Arは、置換基を有していてもよいフェニル基、ピリジル基等を示す。)

により表される芳香族アミド化合物、その医薬上許容される塩又はそれらの水和物である。本発明は、グリコーゲンシンターゼキナーゼー3ベータ(GSK-3β)に強力な阻害作用を示し、糖尿病、糖尿病の合併症、アルツハイマー型痴呆症、神経変性性疾患(エイズ脳症、ハンチントン病、パーキンソン病、脳虚血)、躁鬱病等の予防治療薬、又は免疫賦活薬として有用な化合物を提供する。

明細書

芳香族アミド化合物

技術分野

本発明は、グリコーゲンシンターゼキナーゼー3ベータ($GSK-3\beta$)阻害活性を有する医薬用の新規化合物に関する。

背景技術

タンパク質リン酸化酵素であるグリコーゲンシンターゼキナーゼー3ベータ (GSK -3β) は、以下のように種々の疾患の原因に関与していることが報告 されている。

2型糖尿病は、膵臓の β 細胞のインシュリン反応性が低下し、血中のグルコースが増加する疾患である。その結果として、糖尿病性腎症、網膜症、心疾患などの合併症を誘発する。 $GSK-3\beta$ は、グリコーゲン合成酵素をリン酸化することで末梢組織へのグリコーゲン蓄積を阻害し、インシュリン反応性を低下させ、血中グルコースを増加させる方向に働いている。実際、 $GSK-3\beta$ 阻害作用を有するリチウムは、 $GSK-3\beta$ 阻害作用によって、血中グルコースを低下させる(プロシーディング・オブ・ナショナル・アカデミー・オブ・サイエンス・オブ・ジ・ユナイテッド・ステイツ・オブ・アメリカ(Proc. Nat. Acad. Sci.)、第93巻、第8455頁(1996年))。よって、 $GSK-3\beta$ 阻害活性を有する薬剤は、2型糖尿病およびその合併症の改善に有効な薬剤になると考えられる。

アルツハイマー型痴呆症の発生機序については未だ明らかになっていないが、アミロイド凝集と神経原繊維変化が発生原因に密接に関係していると考えられている。 $GSK-3\beta$ は以下のようにアミロイド凝集と神経原繊維変化の双方に関与している。(1)変異型プレセニリンと結合し、不溶性アミロイドの産生を増加させる(プロシーディング・オブ・ナショナル・アカデミー・オブ・サイエンス・オブ・ジ・ユナイテッド・ステイツ・オブ・アメリカ(Proc. Nat. Acad. Sci.)、第95巻、第9637頁(1998年))。(2)神経原繊維変化の原因

となるタウタンパク質のリン酸化を引き起こし、神経細胞の骨格を弱体化して神経細胞死を誘導する(ニューロサイエンス・レターズ(Neurosci. Lett.)、第 128巻、第195頁(1991年))。また、その他にも、 $GSK-3\beta$ は、(3)ピルビン酸脱水素酵素をリン酸化によって失活させ、細胞活性維持に必要なアセチルコリン産生量を減少させる(プロシーディング・オブ・ナショナル・アカデミー・オブ・サイエンス・オブ・ジ・ユナイテッド・ステイツ・オブ・アメリカ(Proc. Nat. Acad. Sci.)、第93巻、第2719頁(1996年))という直接的な神経細胞死への関与も報告されている。また、アルツハイマー以外の神経変性疾患として、エイズ脳症への有効性が示唆されている。エイズを引き起こすHIVウイルスの産生タンパクであるTatは、神経細胞の $GSK-3\beta$ 活性を増加させ、神経細胞死を引き起こす(ジャーナル・オブ・ニューロケミストリー(J. Neurochem.)、第73巻、第578頁(1999年))。以上のことから、 $GSK-3\beta$ 阻害剤は、アルツハイマー型痴呆症を始めとする神経変性疾患の改善に有効な薬剤になると考えられる。

抗躁鬱作用を有するリチウムおよびバルプロ酸は、 $GSK-3\beta$ 阻害作用を有する(ジャーナル・オブ・ニューロケミストリー(J. Neurochem.)、第72巻、第1327頁(1999年))。抗躁鬱作用と $GSK-3\beta$ 阻害作用との関連は明らかではないが、グルタミン酸毒性に対する抑制作用(プロシーディング・オブ・ナショナル・アカデミー・オブ・サイエンス・オブ・ジ・ユナイテッド・ステイツ・オブ・アメリカ(Proc. Nat. Acad. Sci.)、第95巻、第2642頁(1998年))が神経細胞の活性維持に一部関与していると考えられる。以上のことから、 $GSK-3\beta$ 阻害剤は、躁鬱病の改善に有効な薬剤になると考えられる。

転写因子であるNF-ATはカルシニューリンによって脱リン酸され、免疫反応を増強する(サイエンス(Science)、第275巻、第1930頁(1997年))。 $GSK-3\beta$ は、逆にNF-ATをリン酸化することで、免疫機能を抑制する方向に働いている。以上のことから、 $GSK-3\beta$ 阻害剤は、免疫賦活に

有効な薬剤になると考えられる。

WO95/28387号公報には平滑筋弛緩作用、高血圧症治療薬、狭心症治療薬などの循環器系疾患の予防治療薬として有用なベンズアミド化合物が記載されているが、 $GSK-3\beta$ に対する作用および中枢神経系に対する作用についての示唆はない。

本発明の目的は、グリコーゲンシンターゼキナーゼー3ベータ(GSK-3 β)に対して選択的でかつ強力な阻害作用を有する新規化合物を提供すること、さらにはこれらを含有する医薬を提供することである。

発明の開示

本発明者らは、上記の課題を達成すべく鋭意研究を行ったところ、新規な芳香族アミド化合物が、 $GSK-3\beta$ に対して選択的かつ強力な阻害活性を有することを見出し、本発明を完成させるに至った。すなわち、本発明は、 $GSK-3\beta$ 阻害活性を有し、医薬として使用できる、下記一般式(I)で示される芳香族アミド化合物、その医薬上許容される塩またはそれらの水和物、並びにその化合物を有効成分として含有する医薬に関する。

(1) 一般式(I)

$$\begin{array}{c} Ar \\ HN \\ O \\ Z_1 \\ N \\ R \end{array}$$
 (1)

[式中、 Z_1 、 Z_2 は、同一または異なって、それぞれCHまたはNを示す。 Rは、水素またはアルキルを示す。

Arは、置換基を有していてもよいナフチル、または下記式(II)、(II I)、(IV)、(V)、(V)、(VI) および(VII) により表される基から選ばれる基を示す。

$$R^5$$
 R^4
 R^3
 R^4
 R^3
 R^5
 R^6
 R^2
 R^2
 R^2
 R^8
 R^3
 R^4
 R^3
 R^5
 R^6
 R^2
 R^3
 R^5
 R^6
 R^9
 R^9
 R^9

(式中、Xは、 $C-R^1$ またはNを示す。Yは、 CH_2 、 $N-R^7$ 、OまたはSを示す。 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、 R^5 、 R^6 は、同一または異なって、それぞれ水素、アルキル、アルコキシ、フェノキシ、フェニルアルコキシ、ヒドロキシ、メルカプト、アルキルチオ、アミノ、アシルアミノ、アルキルアミノ、カルボキシ、ハロゲン、ハロアルキル、フェニルアルキル、シアノ、フェニル、ニトロ、シクロアルコキシ、アミノアルコキシ、アルキルアミノアルコキシ、アルコキシカルボニルまたはアジドを示す。 R^7 は、水素、アルキルまたはフェニルアルキルを示す。 R^8 、 R^9 は、同一または異なって、それぞれ水素、アルキルまたはオキソを示す。nは炭素数1または2を示す。)

により表される芳香族アミド化合物、その医薬上許容される塩またはそれらの水 和物。

- (2) 一般式(I)において、 Z_1 がCHであり、かつRが水素である、上記
- (1)記載の芳香族アミド化合物、その医薬上許容される塩またはそれらの水和物。
- (3) 一般式(I)において、Arが式(II)、(III)、(IV)、
- (V) または (VI) により表される基である、上記 (1) 記載の芳香族アミド 化合物、その医薬上許容される塩またはそれらの水和物。

*

(4) 一般式(I) において、Arが置換基を有していてもよいナフチルまたは式(VII) により表される基である、上記(I) 記載の芳香族アミド化合物、その医薬上許容される塩またはそれらの水和物。

- (5) Arの式(II)において、 R^2 、 R^3 、 R^4 、 R^5 、 R^6 が、同一または異なって、それぞれ水素、アルキル、アルコキシ、アルキルチオ、ハロゲン、ハロアルキルまたはニトロである、上記(1)記載の芳香族アミド化合物、その医薬上許容される塩またはそれらの水和物。
- (6) Arの式 (VI) において、YがOまたはSであり、Xが $C-R^1$ (R 1 は上記 (1) と同義である)またはNである、上記 (1) 記載の芳香族アミド化合物、その医薬上許容される塩またはそれらの水和物。
- (7) $Aroxtag{T}(VII)$ において、XがCHであり、 $YがCH_2$ または $N-R^7$ (R^7 は上記(1)と同義である)であり、かつnが1または2である、上記(1)記載の芳香族アミド化合物、その医薬上許容される塩またはそれらの水和物。
- (8)(4) 2-フルオロ-N-(1H-ピラゾロ[3,4-b] ピリジン-4- イル) ベンズアミド、
- (5) 2 クロローN (1 H ピラゾロ [3, 4 b] ピリジン 4 イル) ベンズアミド、
- (7) 2-メトキシーN-(1H-ピラゾロ[3,4-b] ピリジン-4-イル) ベンズアミド、
- (8) 2-xトキシ-N-(1H-ピラゾロ[3,4-b] ピリジン<math>-4-イル) ベンズアミド、
- (9) 2-プロピルオキシ-N- (1H-ピラゾロ[3,4-b]ピリジン-4-イル) ベンズアミド、
- (16) 2ートリフルオロメチルーNー(1H-ピラゾロ[3,4-b]ピリジン

- -4-イル) ベンズアミド、
- (17) 2-ニトローN-(1H-ピラゾロ[3, 4-b] ピリジン-4-イル) ベンズアミド、
- (20) 2-メチルチオーN- (1H-ピラゾロ[3,4-b] ピリジンー4-イル) ベンズアミド、
- (32) 4-クロロメチル-N-(1H-ピラゾロ[3, 4-b] ピリジン-4-イル) ベンズアミド、
- (33) 4-プロモメチル-N-(1H-ピラゾロ[3, 4-b] ピリジン-4-イル) ベンズアミド、
- (34) 4-トリフルオロメチル-N-(1H-ピラゾロ[3, 4-b] ピリジン-4-イル) ベンズアミド、
- (46) 2, 6-ジフルオロ-N-(1H-ピラゾロ[3,4-b] ピリジン<math>-4 ーイル) ベンズアミド、
- (49) N- (1H-ピラゾロ[3, 4-b] ピリジン-4-イル) 3-ピリジンカルボキサミド、
- (50) 2-メチルチオ-N- (1H-ピラゾロ[3, 4-b]ピリジン-4-イル)-3-ピリジンカルボキサミド、
- (54) 2-メチル-N-(1H-ピラゾロ[3, 4-b] ピリジン-4-イル) -3-フランカルボキサミド、
- (58) 5-メチル-N-(1H-ピラゾロ[3,4-b] ピリジン-4-イル) -4-イソキサゾールカルボキサミド、
- (68) 3, 4-ジヒドロー4-メチルー6-メチルチオーN-(1H-ピラゾロ [3, 4-b] ピリジンー4-イル) -2H-1, 4-ベンゾオキサジンー8-カルボキサミド、
- (75) 2-クロローN-(1H-ピロロ[2,3-b] ピリジン-4-イル) ベンズアミド、
- (79) 2-ニトロ-N-(1H-ピロロ[2,3-b] ピリジン-4-イル) ベ

ンズアミド、

- (80) 2,6-ジフルオローN-(1H-ピロロ[2,3-b] ピリジン-4-イル) ベンズアミド、
- (82) 3-クロロ-2, 6-ジフルオロ-N-(1H-ピロロ[2, 3-b] ピリジン-4-イル) ベンズアミド、
- (83) 2, 6-ジフルオロ-3-メチル-N-(1H-ピロロ[2, 3-b] ピリジン-4-イル) ベンズアミド、
- (85) 2,5-ジクロロ-N-(1H-ピロロ[2,3-b] ピリジン-4-イル) ベンズアミド、
- (86) 5-プロモー2-クロローN- (1H-ピロロ [2, 3-b] ピリジンー 4-イル) ベンズアミド、
- (87) 2-クロロ-5-ニトロ-N-(1H-ピロロ[2, 3-b] ピリジン-4-イル) ベンズアミド、および
- (90) N- (1 H-ピラゾロ [3, 4-b] ピリジン-4-イル) 2-チオフェンカルボキサミド

から選ばれる、上記(1)記載の芳香族アミド化合物、その医薬上許容される塩またはそれらの水和物(番号は実施例番号を示す)。

- (9) 上記(1) \sim (8)のいずれかに記載の芳香族アミド化合物、その医薬 上許容される塩またはそれらの水和物を含有する、医薬。
- (10) 上記(1)~(8)のいずれかに記載の芳香族アミド化合物、その医薬上許容される塩またはそれらの水和物と、医薬上許容される添加剤を含有する、医薬組成物。
- (11) 上記(1) \sim (8) のいずれかに記載の芳香族アミド化合物、その医薬上許容される塩またはそれらの水和物を含有する、 $GSK-3\beta$ 阻害剤。
- (12) 上記(1)~(8)のいずれかに記載の芳香族アミド化合物、その医薬上許容される塩またはそれらの水和物を有効成分として含有する、糖尿病治療薬。

(13) 上記(1)~(8)のいずれかに記載の芳香族アミド化合物、その医薬上許容される塩またはそれらの水和物を有効成分として含有する、糖尿病の合併症治療薬。

- (14) 上記(1)~(8)のいずれかに記載の芳香族アミド化合物、その医薬上許容される塩またはそれらの水和物を有効成分として含有する、アルツハイマー型痴呆症治療薬。
- (15) 上記(1)~(8)のいずれかに記載の芳香族アミド化合物、その医薬上許容される塩またはそれらの水和物を有効成分として含有する、神経変性疾患治療薬。
- (16) 上記(1)~(8)のいずれかに記載の芳香族アミド化合物、その医薬上許容される塩またはそれらの水和物を有効成分として含有する、躁鬱病予防治療薬。
- (17) 上記(1)~(8)のいずれかに記載の芳香族アミド化合物、その医薬上許容される塩またはそれらの水和物を有効成分として含有する、免疫賦活薬。
- 一般式(I)により表される化合物(以下、本発明化合物(I)ともいう)について、以下に詳細に説明する。

本明細書の一般式の定義において、特に断らない限り「アルキル」とは、炭素数が1から6個の直鎖又は分岐状のアルキルであり、例えば、メチル、エチル、プロピル、ブチル、ペンチル(アミル)、ヘキシル、又はこれらの構造異性体であるイソプロピル、イソブチル、第2級ブチル、第3級ブチル、1,1ージメチルエチル、イソペンチル、ネオペンチル、第3級ペンチル等が挙げられ、好ましくは炭素数1から4個のアルキルである。

「アルコキシ」とは、炭素数が1から6個の直鎖又は分岐状のアルコキシであり、例えば、メトキシ、エトキシ、プロポキシ、ブトキシ、ペンチルオキシ(アミルオキシ)、ヘキシルオキシ、又はこれらの構造異性体であるイソプロポキシ、イソブトキシ、第2級ブトキシ、第3級ブトキシ、イソペンチルオキシ、ネオペンチルオキシ、第3級ペンチルオキシ等が挙げられ、好ましくは炭素数1から4

個のアルコキシである。

「フェニルアルコキシ」とは、そのアルコキシ部が前記アルコキシと同義であり、例えば、ベンジルオキシ、1-フェニルエトキシ、2-フェニルエトキシ、3-フェニルプロポキシ、4-フェニルブトキシ、1-メチル-1-フェニルエトキシ、1-メチル-2-フェニルエトキシ、1-フェニルプロポキシ、2-フェニルプロポキシ、1-メチル-1-フェニルプロポキシ、1-メチル-2-フェニルプロポキシ、1-メチル-3-フェニルプロポキシ等が挙げられ、好ましいアルコキシ部の炭素数は1から4個である。

「アルキルチオ」とは、炭素数が1から6個の直鎖又は分岐状のアルキルチオであり、例えば、メチルチオ、エチルチオ、プロピルチオ、ブチルチオ、ペンチルチオ (アミルチオ)、ヘキシルチオ、又はこれらの構造異性体であるイソプロピルチオ、イソブチルチオ、第2級ブチルチオ、第3級ブチルチオ、イソベンチルチオ、ネオペンチルチオ、第3級ペンチルチオ等が挙げられ、好ましくは炭素数1から3個のアルキルチオである。

「アルキルアミノ」とは、そのアルキル部が前記アルキルと同義であって当該アルキル部が $1\sim2$ 個置換した2級もしくは3級アミノであり、例えば、メチルアミノ、ジメチルアミノ、エチルアミノ、ジエチルアミノ、プロピルアミノ、ジプロピルアミノ、ジブチルアミノ、ジブチルアミノ、ヴェリンドル部の炭素数は1から4個である。

「アシルアミノ」とは、例えば、アセチルアミノ、プロピオニルアミノ、ブチリルアミノ、バレリルアミノ、ピバロイルアミノ等の炭素数2から6個のアルキルカルボニルアミノ;ベンゾイルアミノ等のアリールカルボニルアミノ;フェニルアセチルアミノ、フェニルプロピオニルアミノ、フェニルブチリルアミノ等のアラルキルカルボニルアミノ(アルキル部の炭素数は1から4個)等を示す。

「ハロゲン」とは、フッ素、塩素、臭素、ヨウ素である。

「ハロアルキル」とは、前記アルキルに1から5個のハロゲンが置換したものであり、例えば、トリフルオロメチル、2, 2, 2-トリフルオロエチル、2,

2, 3, 3, 3 - ペンタフルオロペンチル等が挙げられる。

WO 01/81345

「フェニルアルキル」とは、そのアルキル部が前記アルキルと同義であり、例えば、メチルフェニル、2-フェニルエチル、3-フェニルプロピル、4-フェニルブチル、1-フェニルエチル、1-メチル-2-フェニルエチル、1-フェニルプロピル、2-フェニルプロピル、1-メチル-1-フェニルプロピル、1-メチル-2-フェニルプロピル、1-メチル-3-フェニルプロピル等が挙げられ、好ましいアルキル部の炭素数は<math>1から4個である。

「シクロアルコキシ」とは、炭素数が3から8個のシクロアルコキシであり、例えば、シクロプロピルオキシ、シクロブチルオキシ、シクロペンチルオキシ、シクロヘキシルオキシ、シクロヘプチルオキシ、シクロオクチルオキシ等が挙げられ、好ましくは炭素数5から6個のシクロアルコキシである。

「アミノアルコキシ」とは、そのアルコキシ部が前記アルコキシと同義であり、例えば、アミノメトキシ、アミノエトキシ、アミノプロピルオキシ、アミノイソプロピルオキシ、アミノブチルオキシ等が挙げられ、好ましいアルコキシ部の炭素数は1から4個である。

「アルキルアミノアルコキシ」とは、そのアルコキシ部が前記アルコキシと同義であり、かつそのアルキル部が前記アルキルと同義であって当該アルキル部が1~2個アミノに置換しており、例えば、メチルアミノメトキシ、ジメチルアミノメトキシ、ノメトキシ、2 ージメチルアミノエトキシ、3 ージメチルアミノプロポキシ、4 ージメチルアミノブトキシ等が挙げられ、好ましいアルコキシ部の炭素数は1から4個であり、好ましいアルキル部の炭素数は1から4個である。

「アルコキシカルボニル」とは、そのアルコキシ部が前記アルコキシと同義であり、例えば、メトキシカルボニル、エトキシカルボニル、プロポキシカルボニル、イソプロポキシカルボニル、ブトキシカルボニル、第2級ブトキシカルボニル、第3級ブトキシカルボニル等が挙げられ、好ましくは、炭素数2から5個のアルコキシカルボニルである。

なお、「置換基を有していてもよいナフチル」の置換基としては、ハロゲン、

アルキル、アルコキシ、ヒドロキシ、アルキルチオ、アミノ、カルボキシ、ニトロ、シアノ、トリフルオロメチル等が挙げられ、その置換基数は1~7個である。また、「フェニル」、並びに「フェノキシ」、「フェニルアルコキシ」および「フェニルアルキル」におけるフェニル部は、ハロゲン、アルキル、アルコキシ、ヒドロキシ、アルキルチオ、アミノ、カルボキシ、ニトロ、シアノ、トリフルオ

ロメチル等の置換基を有していてもよく、その置換基数は1~5個である。

本発明化合物(I)は、医薬上許容される酸との付加塩とすることができ、このような酸付加塩も本発明の範囲に包含される。このような酸付加塩としては、例えば、塩酸、臭化水素酸、ヨウ化水素酸、硫酸、硝酸、リン酸等の無機酸との塩類;ギ酸、酢酸、プロピオン酸、シュウ酸、マロン酸、コハク酸、フマル酸、マレイン酸、乳酸、リンゴ酸、クエン酸、酒石酸、メタンスルホン酸、ベンゼンスルホン酸、p-hルエンスルホン酸、グルタミン酸等の有機酸との塩類が挙げられる。さらに、本発明化合物(I)は、水和物、エタノール等との溶媒和物や結晶多形を形成することができ、これらもすべて本発明の範囲に包含される。また、不斉炭素が存在する場合には、光学活性体、そのラセミ体等が存在しうるが、これらもすべて本発明の範囲に包含される。なお、 Z_2 がNで、Rが水素である場合、以下に示すように互変異性体が存在するが、この互変異性体もすべて本発明の範囲に包含される。

本発明化合物(I)は以下の構造式

$$\begin{array}{c|c}
Ar \\
O \\
Z_1 \\
N \\
R
\end{array}$$
(1)

(式中、各記号の定義は上記と同義である)

で表されるが、中でも以下の化合物が好適である。

- ・一般式 (I) において、 Z_1 がCHであり、かつRが水素である化合物。
- ・一般式(I)において、Arが式(II)、(III)、(IV)、(V)または(VI)により表される基である化合物。
- ・一般式(I) において、Ar が置換基を有していてもよいナフチルまたは式(VII) により表される基である化合物。
- ・Arの式(II)において、 R^2 、 R^3 、 R^4 、 R^5 、 R^8 が、同一または異なって、それぞれ水素、アルキル、アルコキシ、アルキルチオ、ハロゲン、ハロアルキルまたはニトロである化合物。
- ・Arの式(VI)において、YがOまたはSであり、XがC-R¹(R ¹は上記(1)と同義である)またはNである化合物。
- ・Arの式 (VII) において、XがCHであり、 $YがCH_2$ または $N-R^7$ (R^7 は上記 (1) と同義である)であり、かつnが1または2である化合物。 具体的には以下の化合物が好適である(番号は実施例番号を表す)。
- (4) 2-フルオローN-(1H-ピラゾロ[3,4-b] ピリジンー4-イル) ベンズアミド
- (5) $2-\rho$ ロロ-N-(1H-ピラゾロ[3,4-b]ピリジン<math>-4-イル) ベンズアミド
- (7) 2-メトキシーN-(1H-ピラゾロ[3,4-b] ピリジン-4-イル) ベンズアミド
- (8) 2-xトキシ-N-(1H-ピラゾロ[3,4-b] ピリジン<math>-4-イル) ベンズアミド

- (9) 2 プロビルオキシ-N-(1H-ピラゾロ[3, 4-b] ピリジン-4- ーイル) ベンズアミド
- (10) 2-4ソプロピルオキシ-N-(1H-ピラゾロ[3,4-b]ピリジン-4-4ル) ベンズアミド
- (16) 2-トリフルオロメチル-N-(1H-ピラゾロ[3, 4-b] ピリジン-4-イル) ベンズアミド
- (17) 2-ニトロ-N- (1H-ピラゾロ[3,4-b]ピリジン-4-イル) ベンズアミド
- (20) 2-メチルチオーN- (1H-ピラゾロ[3,4-b] ピリジン-4-イル) ベンズアミド
- (32) 4-クロロメチル-N- (1 H-ピラゾロ [3, 4-b] ピリジン-4-イル) ベンズアミド
- (33) 4-プロモメチル-N-(1H-ピラゾロ[3,4-b]ピリジンー<math>4-イル) ベンズアミド
- (34) 4-トリフルオロメチル-N-(1H-ピラゾロ[3,4-b]ピリジン-4-イル) ベンズアミド
- (46) 2, 6-ジフルオローN-(1H-ピラゾロ[3, 4-b] ピリジンー4-イル) ベンズアミド
- (49) N- (1H-ピラゾロ[3, 4-b] ピリジン-4-イル) 3-ピリジンカルボキサミド
- (50) 2-メチルチオーN- (1H-ピラゾロ[3,4-b] ピリジンー4-イル) -3-ピリジンカルボキサミド
- (54) 2-メチル-N-(1H-ピラゾロ[3,4-b] ピリジン-4-イル) -3-フランカルボキサミド
- (58) 5-メチル-N-(1H-ピラゾロ[3,4-b] ピリジン-4-イル) -4-イソキサゾールカルボキサミド
- (68) 3, 4-ジヒドロー4-メチルー6-メチルチオーN-(1H-ピラゾロ

[3, 4-b] ピリジン $-4-7\mu$) -2H-1, $4-ベンゾオキサジン<math>-8-5\mu$ カルボキサミド

- (75) 2-クロロ-N-(1H-ピロロ[2,3-b] ピリジン-4-イル) ベンズアミド
- (79) 2-ニトロ-N- (1H-ピロロ[2, 3-b] ピリジン-4-イル) ベンズアミド
- (80) 2, 6-ジフルオロ-N-(1H-ピロロ[2,3-b] ピリジン-<math>4-イル) ベンズアミド
- (82) $3-\rho$ ロロー 2, 6-ジフルオロ-N-(1H-ピロロ[2,3-b]ピリジン-4-イル) ベンズアミド
- (83) 2, 6-ジフルオロ-3-メチル-N- (1H-ピロロ [2, 3-b] ピリジン-4-イル) ベンズアミド
- (85) 2,5-ジクロロ-N-(1H-ピロロ[2,3-b] ピリジン-4-イル) ベンズアミド
- (86) 5-プロモー2-クロロ-N-(1H-ピロロ[2,3-b]ピリジンー4-イル)ベンズアミド
- (87) 2-クロロ-5-ニトロ-N-(1H-ピロロ[2,3-b] ビリジン-4-イル) ベンズアミド
- (90) N- (1 H- ピラゾロ [3, 4-b] ピリジン- 4- イル) 2- チオフェンカルボキサミド

本発明化合物(I)は、以下の方法によって製造することができる。

製法1

$$Z = \begin{bmatrix} NH_2 & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ &$$

(式中、 Z_1 、 Z_2 、R、Arは前記と同義である。)

本発明化合物(I)は、一般式(VIII)で表される芳香族アミンと一般式(IX)で表される芳香族カルボン酸を、縮合剤の存在下で反応させることにより製造できる。適当な縮合剤として、例えば、ジシクへキシルカルボジイミド(DCC)、ジイソプロピルカルボジイミド(DIPC)、NーエチルーN'ー3ージメチルアミノプロピルカルボジイミド(WSCI)及びその塩酸塩、ベンゾトリアゾールー1ーイルートリス(ジメチルアミノ)ホスホニウムへキサフルオロリン化物塩(BOP)、ジフェニルホスホリルアジド(DPPA)、カルボニルジイミダゾール(CDI)、ジエチルホスホニルシアニド(DPC)等が挙げられる。反応は、この反応に不活性な溶媒の存在下に行われるが、通常、テトラヒドロフラン、酢酸エチル、ベンゼン、トルエン、クロロホルム、ジクロロメタン、ジメチルホルムアミド、ジメチルイミダゾリジノン等の水酸基を含まない溶媒が用いられる。反応は任意の温度、例えばー10~200℃、好ましくは0~100℃で行われる。

製法2

$$Z = \begin{pmatrix} NH_2 \\ NH_2 \\ N \end{pmatrix} = \begin{pmatrix} 0 \\ X_2 \\ N \end{pmatrix} = \begin{pmatrix} Ar \\ Ar \\ X_2 \\ N \end{pmatrix} = \begin{pmatrix} Ar \\ X_2 \\ N \end{pmatrix} =$$

(式中、 Z_1 、 Z_2 、R、Arは前記と同義である。'Aはハロゲンを示す。)

本発明化合物(I)は、一般式(VIII)で表される芳香族アミンと一般式(X)で表される芳香族カルボン酸ハロゲン化物を、塩基の存在下で反応させることにより製造できる。適当な塩基として、例えば、トリエチルアミン、ジイソプロピルエチルアミン等が挙げられる。反応は、この反応に不活性な溶媒の存在下に行われるが、通常、テトラヒドロフラン、酢酸エチル、ベンゼン、トルエン、クロロホルム、ジクロロメタン、ジメチルホルムアミド、ジメチルイミダゾリジノン等の水酸基を含まない溶媒が用いられる。反応は任意の温度、例えば-10~200 ℃、好ましくは0~100 ℃で行われる。

製法3

$$Z = \begin{bmatrix} NH_2 & & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & \\ & & & \\$$

(式中、 Z_1 、 Z_2 、R、Arは前記と同義である。Bは、活性エステルである、4ーニトロフェニルエステル(ONp)、Nーヒドロキシスクシンイミドエステル(ONSu)、ペンタフルオロフェニルエステル(OPfp)等を示す。)

本発明化合物(I)は、一般式(VIII)で表される芳香族アミンと一般式

(XI)で表される芳香族カルボン酸活性エステルを反応させることにより製造できる。反応は、この反応に不活性な溶媒の存在下に行われるが、通常、テトラヒドロフラン、酢酸エチル、ベンゼン、トルエン、クロロホルム、ジクロロメタン、ジメチルホルムアミド、ジメチルイミダゾリジノン等の水酸基を含まない溶媒が用いられる。反応は任意の温度、例えば-10~200 ℃、好ましくは0~100 ℃で行われる。

製法4

$$Z_{1} = \begin{bmatrix} NH_{2} & & & & \\ & & & \\ NH_{2} & & & \\ & & & \\ N & & \\ &$$

(式中、 Z_1 、 Z_2 、R、Arは前記と同義である。Dは、活性アシルである、イソブチルオキシカルボニル、ジエチルアセチル、トリメチルアセチル等を示す。)

本発明化合物(I)は、一般式(VIII)で表される芳香族アミンと一般式(XII)で表される芳香族カルボン酸混合無水物を反応させることにより製造できる。反応は、この反応に不活性な溶媒の存在下に行われるが、通常、テトラヒドロフラン、酢酸エチル、ベンゼン、トルエン、クロロホルム、ジクロロメタン、ジメチルホルムアミド、ジメチルイミダゾリジノン等の水酸基を含まない溶媒が用いられる。反応は任意の温度、例えば-10~200℃、好ましくは0~100℃で行われる。

なお、原料である一般式 (IX) の芳香族カルボン酸は、ジャーナル・オブ・オルガニック・ケミストリー (J. 0rg. Chem.)、第46巻、第783頁 (1981年) に記載の方法により合成することができる。

また、原料である一般式(VIII)の芳香族アミンは、ジャーナル・オブ・

メディシナル・ケミストリー (J. Med. Chem.)、第32巻、第945頁(1989年)、同第25巻、第1258頁(1982年)、ジャーナル・オブ・ヘテロサイクリック・ケミストリー (J. Heterocycl. Chem.)、第1巻、第42頁(1964年)およびジャーナル・ヒュア・プラクティッシェ・ケミー(J. Prakt. Chem.)、第324巻、第557頁に記載の方法により合成することができる。

このようにして製造された本発明化合物 (I) は、遊離のまま、あるいはその塩として単離・精製される。単離・精製は、抽出、濃縮、留去、結晶化、濾過、再結晶、各種クロマトグラフィー等の通常の化学操作を適用して行われる。得られる精製物がラセミ体であるときは、例えば、光学活性な酸との分別再結晶により、もしくは光学活性な担体を充填したカラムを通すことにより、所望の光学活性体に分離することができる。本発明は光学活性体も包含する。

本発明化合物(I)は、グリコーゲンシンターゼキナーゼー 3ベータ(GSK-3) に対して選択的でかつ強力な阻害作用を示す化合物であり、糖尿病、糖尿病の合併症、アルツハイマー型痴呆症、神経変性性疾患(エイズ脳症、ハンチントン病、パーキンソン病、脳虚血)、躁鬱病等の予防治療薬、または免疫賦活薬などの医薬として有用である。

本発明化合物(I)、その医薬上許容される塩またはそれらの水和物を有効成分として含有する製剤は、通常製剤化に用いられる担体や賦形剤、その他の添加剤を用いて調製される。製剤用の担体や賦形剤としては、固体又は液体いずれでも良く、例えば、乳糖、ステアリン酸マグネシウム、スターチ、タルク、ゼラチン、寒天、ペクチン、アラビアゴム、オリーブ油、ゴマ油、カカオバター、エチレングリコール等やその他常用のものが挙げられる。投与は、錠剤、丸剤、カプセル剤、顆粒剤、散剤、液剤等による経口投与、あるいは静注、筋注等の注射剤、坐剤、経皮等による非経口投与のいずれの形態であってもよい。投与量は、症状、投与対象の年齢、性別等を考慮して個々の場合に応じて適宜決定されるが、通常、成人1人当たり、1日につき1~1,000mg、好ましくは50~200mg

の範囲で1日1回から数回に分けて経口投与されるか、又は成人1人当たり、1日につき1~500mgの範囲で1日1回から数回に分けて静脈投与されるか、又は1日1時間~24時間の範囲で静脈内持続投与される。

本発明による経口投与のための固体組成物としては、錠剤、散剤、顆粒剤等が 用いられる。このような固体組成物においては、1つまたはそれ以上の活性物質 が、少なくとも1つの不活性な希釈剤、例えば、乳糖、マンニトール、ブドウ糖、 ヒドロキシプロピルセルロース、微結晶セルロース、デンプン、ポリビニルピロ リドン、メタケイ酸、アルミン酸マグネシウムと混合される。組成物は、常法に 従って、不活性な希釈剤以外の添加剤、例えば、ステアリン酸マグネシウムのよ うな潤滑剤、繊維素グルコース酸カルシウムのような崩壊剤、ラクトースのよう な安定化剤、グルタミン酸やアスパラギン酸のような溶解補助剤を含有していて もよい。錠剤又は丸剤は、必要により、ショ糖、ゼラチン、ヒドロキシプロピル セルロース等の胃溶性あるいは腸溶性物質のフィルムで被膜してもよい。経口投 与のための液体組成物は、薬剤的に許容される乳濁剤、溶液剤、懸濁剤、シロッ プ剤、エリキシル剤等を含み、一般的に用いられる不活性な希釈剤、例えば、精 製水、エタノールを含む。この組成物は、不活性な希釈剤以外に、湿潤剤、懸濁 剤のような補助剤、甘味剤、風味剤、芳香剤、防腐剤を含有していてもよい。非 経口投与のための注射剤としては、無菌の水性又は非水性の溶液剤、懸濁剤、乳 濁剤を含有する。水性の溶液剤、懸濁剤としては、例えば、プロピレングリコー ル、ポリエチレングリコール、オリーブ油のような植物油、エタノールのような アルコール類、ポリソルベート80等がある。このような組成物は、防腐剤、湿 潤剤、乳化剤、分散剤、安定化剤、溶解補助剤のような補助剤を含んでいてもよ い。これらは、例えば、バクテリア保留フィルターを通す濾過、殺菌剤の配合又 は照射によって無菌化される。また、これらは無菌の固体組成物を製造し、使用 前に無菌水又は無菌の注射用溶媒に溶解して使用することもできる。

実施例

以下、実施例、製剤処方例、実験例に基づいて、本発明をさらに具体的に説明

するが、本発明はこれらに限定されるものではない。

実施例1

N-(1H-ピラゾロ[3, 4-b] ピリジン-4-イル) ベンズアミド・1/ 10水和物

4-アミノピラゾロ [3,4-b] ピリジン(1.0g)とトリエチルアミン(1.1g)のTHF(30mL)溶液に、ベンゾイルクロリド(1.0g)を 氷冷下滴下した。5 % で 2 時間攪拌した後、析出物を濾別し、ろ液を減圧下濃縮 した。得られた油状物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出溶媒:酢酸 エチル)で精製することにより、標題化合物(159mg)を無色結晶として得 た。融点 242-245%

元素分析値: C₁₃ H₁₀ N₄ O・1/10 H₂ Oとして

C (%) H (%) N (%)

計算値 65.05 4.28 23.34.

· 実測値 65.01 4.31 22.93.

MS (EI): 238 (M⁺). ¹H-NMR (400MHz, DMSO-d₆) δ (ppm): 7.56 (3H, m), 7.70 (1H, d, J=4.9Hz), 7.98 (2H, m), 8.40 (1H, d, J=4.9Hz), 10.82 (1H, s), 13.52(1H, s). IR (KBr): 3032, 1664, 1618, 1593, 1504, 1325, 1290cm⁻¹.

<u>実施例 2</u>

2-メチル-N-(1 H-ピラゾロ[3, 4-b] ピリジン-4-イル)ベンズアミド

2-メチル安息香酸(1.1g)のトルエン($5\,mL$)溶液に塩化チオニル($1.5\,mL$)を加え、 $4\,0\,^{\circ}$ で1時間加熱した攪拌した。溶媒を減圧留去し、残留物を得た。4-アミノピラゾロ [3,4-b] ピリジン(1.0g)のTH F ($3\,0\,mL$) 溶液にトリエチルアミン($1.1\,mL$)を加え、氷冷下残留物の THF ($1\,0\,mL$) 溶液を滴下し、1時間攪拌した。生成した塩を濾過し、溶媒

PCT/JP01/03329 WO 01/81345

を減圧留去し残留物を得た。残留物にメタノール (30 m L) を加え、1時間加 熱還流した。室温まで冷却した後、生成した結晶を濾過することにより、標題化 合物(0.8g)を無色結晶として得た。融点231-233℃

元素分析値: C₁₄ H₁₂ N₄ Oとして

C (%) H (%)

N (%)

計算值:

66.59 4.93

21.85

実測値:

66.65 4.79

22.21

MS (EI) : 252 (M⁺). $^{1}H-NMR$ (400MHz, DMSO-d₆)

 δ (ppm) : 2. 41 (3H, s), 7. 32-7. 36 (2H, m), 7.

44(1H, dd, J=7.4 and 7.8Hz), 7.54(1H, d,

J=7.4Hz), 7.83 (1H, d, J=5.3Hz), 8.40 (1H, d,

J=5.3Hz), 8. 41 (1H, s), 10. 96 (1H, br. s), 1

3. 57 (1H, br. s). IR (KBr): 3306, 1674, 1591,

1525, 1020, 937, 833, 663 cm $^{-1}$.

<u>実施例3</u>

2-7ェニルーN-(1H-ピラゾロ [3,4-b] ピリジン-4-イル) ベンズアミド

2-メチル安息香酸の代わりに2-フェニル安息香酸を使用したこと以外は、 実施例2と同様にして製造した。融点265−269℃

C19 H14 N4 Oとして 元素分析值:

C (%)

H(%)

N (%)

計算値:

72.60

4.49

17.82.

実測値:

72.36 4.47

17.41.

 $MS (FAB) : 315 (M^{+}+1) . ^{1}H-NMR (400MHz, DMSO$ d_6) δ (ppm) : 7. 25 (1H, d, J=7. 3Hz), 7. 32 (1H, d, J=7.8Hz), 7.34 (1H, d, J=7.3Hz), 7.44 (2H,

d, J=7.3Hz), 7.51 (1H, d, J=7.8Hz), 7.54 (1H,

d, J=7. 3Hz), 7. 68 (1H, d, J=7. 8Hz), 7. 61-7. 67 (2H, m), 8. 08 (1H, s), 8. 32 (1H, d, J=4. 9Hz), 10. 79 (1H, br. s), 13. 45 (1H, br. s). IR (KBr): 3256, 1689, 1616, 1589, 1502, 1323, 1292, 1275 cm⁻¹.

実施例4

2-フルオロ-N-(1H-ピラゾロ[3,4-b] ピリジン-4-イル) ベンズアミド

2-メチル安息香酸の代わりに2-フルオロ安息香酸を使用したこと以外は、 実施例2と同様にして製造した。融点216 $^{\circ}$

元素分析値: C₁₃ H₉ F N₄ Oとして

C (%) H (%) N (%)

計算値: 60.94 3.54 21.87

実測値: 60.68 3.94 21.99

MS (EI): $256 (M^{+})$. ${}^{1}H-NMR (400MHz, DMSO-d_{6})$

δ (ppm): 7. 27-7. 32 (1H, m), 7. 35-7. 39 (1H, m), 7. 61-7. 66 (1H, m), 7. 72-7. 76 (1H, m), 7.

86 (1H, d, J=5. 4Hz), 8. 38 (1H, s), 8. 42 (1H,

d, J=5.4Hz), 11.06 (1H, br. s), 13.57 (1H, b

r. s). IR (KBr): 3081, 1696, 1615, 1597, 153

1, 1508, 1481, 1453, 1433, 1331cm⁻¹.

実施例5

2-2-0-N-(1H-ピラゾロ[3,4-b] ピリジン-4-イル) ベンズアミド

2-メチル安息香酸の代わりに2-クロロ安息香酸を使用したこと以外は、実施例2と同様にして製造した。融点>270 $^{\circ}$

元素分析値: C₁₃ H₉ C 1 N₄ O として

C (%) H (%) N (%)

計算值: 57.26 3.33 20.55

実測値: 57.54 3.67 20.49

MS(EI): $272 \, (M^+)$. $^1H-NMR \, (400MHz, DMSO-d_6)$ $\delta \, (ppm)$: $7.48-7.49 \, (1H, m)$, $7.50-7.52 \, (1H, m)$, $7.60-7.62 \, (1H, m)$, $7.69 \, (1H, d, J=5.3Hz)$, $7.84 \, (1H, d, J=5.3Hz)$, $8.39 \, (1H, s)$, $8.42 \, (1H, d, J=5.3Hz)$, $11.17 \, (1H, br.s)$, $13.58 \, (1H, br.s)$. IR (KBr): 3037, 1698, 1624, 1590, 1569, 1538, 1513, 1475, 1436, $1413 \, cm^{-1}$. 実施例 6

2-プロモ-N-(1H-ピラゾロ[3,4-b]ピリジン-4-イル)ベンズアミド

2-メチル安息香酸の代わりに2-ブロモ安息香酸を使用したこと以外は、実施例2と同様にして製造した。融点272-274 $^{\circ}$ C

元素分析値: C₁₃H₃BrN₄Oとして

C (%) H (%) N (%)

計算值: 49.23 2.86 17.67

実測値: 48.82 3.22 17.54

MS (EI): $318 (M^++1) \cdot {}^{1}H-NMR (400MHz, DMSO-d_6) \delta (ppm)$: 7. 47 (1H, ddd, J=1.4, 7.3 and 7.8Hz), 7. 54 (1H, dd, J=6.3 and 7.3Hz), 7. 6 5 (1H, dd, J=1.5 and 7.3Hz), 7. 76 (1H, d, J=9.3Hz), 7. 84 (1H, d, J=5.3Hz), 8. 39 (1H, s), 8. 43 (1H, d, J=5.3Hz), 11. 16 (1H, br. s), 13. 57 (1H, br. s). IR (KBr): 3252, 1693, 1589, 1325, 1298, 1282, $948cm^{-1}$.

実施例7

2-メトキシ-N-(1 H-ビラゾロ [3, 4-b] ビリジン-4-イル)ベン ズアミド

2-メチル安息香酸の代わりに2-メトキシ安息香酸を使用したこと以外は、 実施例2と同様にして製造した。融点234-236 $^{\circ}$

元素分析値: C₁₄ H₁₂ N₄ O₂ として

C (%) H (%) N (%)

計算値: 62.68 4.51 20.88

実測値: 62.15 4.60 20.35

MS (EI): 268 (M⁺). ¹H-NMR (400MHz, DMSO-d₆) δ (ppm): 3.94 (3H, s), 7.11 (1H, dd, J=7.3 a nd 7.4Hz), 7.24 (1H, d, J=8.3Hz), 7.57 (1H,

dd, J=7. 9 and 8.8 Hz), 7.70 (1H, d, J=7.9 Hz), 7.89 (1H, d, J=5.3 Hz), 8.35 (1H, s), 8.40 (1H, d, J=5.3 Hz), 10.75 (1H, br. s), 13.57 (1H, br. s). IR (KBr): 3321, 1680, 1597, 102

 $0, 752 \text{ cm}^{-1}$.

実施例8

<u>2-エトキシーN-(1H-ピラゾロ[3,4-b]ピリジン-4-イル)ベンズアミド</u>

2-メチル安息香酸の代わりに2-エトキシ安息香酸を使用したこと以外は、 実施例2と同様にして製造した。融点229-231 $^{\circ}$

元素分析値: C₁₅ H₁₄ N₄ O₂ として

C (%) H (%) N (%)

計算值: 63.82 5.00 19.85

実測値: 63.65 4.91 19.79

 $MS (FAB) : 283 (M^{+}+1) . ^{1}H-NMR (400MHz, DMSO-$

 d_6) δ (ppm): 1.36 (3H, t, J=6.8Hz), 4.21 (2H, q, J=6.8Hz), 7.10 (1H, dd, J=6.9 and 7.3Hz), 7.22 (1H, d, J=8.3Hz), 7.53 (1H, dd, J=7.9 and 8.8Hz), 7.71 (1H, d, J=1.5 and 7.3Hz), 7.92 (1H, d, J=5.4Hz), 8.38 (1H, s), 8.40 (1H, d, J=4.8Hz), 10.68 (1H, br.s), 13.58 (1H, br.s). IR (KBr): 3354, 1684, 1593, 1487, 1288 cm⁻¹.

実施例 9

2-プロピルオキシ-N-(1H-ピラゾロ[3,4-b] ピリジン-4-イ ル)ベンズアミド

サリチル酸メチル(10g)のDMF(120mL)溶液に、氷冷下、tープトキシカリウム(11.0g)、ヨウ化プロビル(16.8g)を加え、3時間攪拌した。溶媒を減圧留去し、得られた残留物のエタノール(100ml)溶液に水酸化ナトリウム(7.8g)の水溶液(40mL)加え、1時間加熱還流した。濃塩酸で溶液を酸性にした後、酢酸エチルで抽出し、溶媒を減圧留去することにより、2-プロピルオキシ安息香酸(8.5g)を無色結晶として得た。2-プロピルオキシ安息香酸(8.5g)を無色結晶として得た。2-プロピルオキシ安息香酸(8.5g)のトルエン(10mL)溶液に塩化チオニル(10mL)を加え、40℃で1時間加熱した攪拌した。溶媒を減圧留去し、残留物を得た。4-アミノビラゾロ[3,4-b]ビリジン(5.8g)のTHF(150mL)溶液にトリエチルアミン(4.8g)を加え、氷冷下残留物のTHF(50mL)溶液を滴下し、1時間攪拌した。生成した塩を濾過し、溶媒を減圧留去し、残留物を得た。残留物を得た。生成した塩を濾過し、溶媒を減圧留去し、残留物を得た。残留物にメタノール(100mL)を加え、1時間加熱還流した。室温まで冷却した後、生成した結晶を濾過することにより、標題化合物(2.7g)を無色結晶として得た。融点235℃

元素分析値: C₁₆ H₁₆ N₄ O₂ として

C (%) H (%) N (%)

計算值: 64.85 5.44 18.91

実測値: 64.73 5.50 18.80

MS (EI): $296 \, (M^+)$. $^1H-NMR(400MHz, DMSO-d_6)\delta$ (ppm): 0. 89(3H, t, J=7.3Hz), 1. 72-1. 75(2H, m), 4. 09(2H, t, J=7.3Hz), 7. 09(1H, t, J=8.3Hz), 7. 21(1H, d, J=8.3Hz), 7. 53(1H, t, J=8.3Hz), 7. 68(1H, dd, J=1.5 and 8.3Hz), 7. 91(1H, d, J=5.4Hz), 8. 38(1H, s), 8. 40(1H, d, J=5.4Hz), 10. 70(1H, br. s), 13. 57(1H, br. s). IR (KBr): $336, 1678, 1614, 1592, 1525, 1508, 1486, 1326, 1303 cm^{-1}$.

<u>実施例10</u>

 $2- \frac{1}{2} \frac{1}{2}$

ヨウ化プロピルの代わりに2-ブロモプロパンを使用したこと以外は、実施例 9と同様にして製造した。融点199℃

元素分析値: C₁₆ H₁₆ N₄ O₂ として

C (%) H (%) N (%)

計算值: 64.85 5.44 18.91

実測値: 64.53 5.66 18.62

MS (EI): $296 \, (M^+)$. $^1H-NMR(400MHz, DMSO-d_6)\delta$ (ppm): 1. 30(6H, d, J=7.3Hz), 4. 74-7.82(1H, m), 7. 08(1H, t, J=8.3Hz), 7. 21(1H, d, J=8.3Hz), 7. 52(1H, t, J=8.3Hz), 7. 70(1H, dd, J=1.5and 8.3Hz), 7. 90(1H, d, J=5.4Hz), 8. 36(1H, s), 8. 40(1H, d, J=5.4Hz), 10. 64(1H, br.s), 13. 58(1H, br.s). IR (KBr): 3160, 1684, 1615, 15

 $89, 1505, 1454, 1321, 1300 \, \text{cm}^{-1}$.

<u>実施例11</u>

2-ヘキシルオキシ-N-(1H-ピラゾロ[3, 4-b] ピリジン-4-イル) ベンズアミド

ヨウ化プロピルの代わりにヘキシルブロマイドを使用したこと以外は、実施例 9 と同様にして製造した。融点 1 8 5 $\mathbb C$

元素分析値: C₁₉ H₂₂ N₄ O₂として

C (%) H (%) N (%)

計算值: 67.44 6.55 16.56

実測値: 67.14 6.54 16.51

 $MS (EI) : 338 (M^{+}) . {}^{1}H - NMR (400MHz, DMSO - d_{6})$

 δ (ppm) : 0. 62 (3H, t, J=7.3Hz), 0. 96-1. 02

(2H, m), 1. 06-1. 14 (2H, m), 1. 28-1. 32 (2H, m)

m), 1. 67-1.71 (2H, m), 4. 11 (2H, t, J=7.3H

z), 7. 08 (1H, t, J=8. 3Hz), 7. 20 (1H, d, J=8.

3 Hz), 7. 53 (1H, t, J = 8. 3 Hz), 7. 66 (1H, dd, J

=1.5 and 8.3Hz), 7.91(1H, d, J=5.3Hz), 8.

38 (1H, s), 8.40 (1H, d, J=5.4Hz), 10.68 (1H,

br. s), 13. 54 (1H, br. s). IR (KBr): 2929, 16

 $80, 1590, 1509, 1324, 1299 cm^{-1}$.

<u>実施例12</u>

2-シクロヘキシルメチルオキシ-N-(1H-ピラゾロ[3,4-b]ピリジン-4-4ル)ベンズアミド

ヨウ化プロピルの代わりにシクロヘキシルメチルブロマイドを使用したこと以外は、実施例9と同様にして製造した。融点223℃

元素分析値: $C_{20}H_{22}N_4O_2$ として

C (%) H (%) N (%)

計算值: 68.55 6.33 15.99

実測値: 68.18 6.44 15.68

MS (EI): $350 \, (M^+) \cdot {}^{1}H-NMR \, (400MHz, DMSO-d_6)$ $\delta \, (ppm): 0.98-1.02 \, (5H, m), 1.45-1.49 \, (3H, m), 1.70-1.73 \, (3H, m), 3.93 \, (2H, t, J=7.3Hz), 7.08 \, (1H, t, J=8.3Hz), 7.19 \, (1H, d, J=8.3Hz), 7.51 \, (1H, t, J=8.3Hz), 7.64 \, (1H, dd, J=1.5 \, and \, 8.3Hz), 7.91 \, (1H, d, J=5.3Hz), 8.38 \, (1H, s), 8.40 \, (1H, d, J=5.4Hz), 10.71 \, (1H, br. s), 13.53 \, (1H, br. s). IR (KBr): 3343, 29$

28, 1665, 1618, 1599, 1529, 1513, 1451, 132

実施例13

 7 cm^{-1} .

2-フェニルオキシーN-(1H-ピラゾロ [3, 4-b] ピリジン-4-イル) ベンズアミド

2-クロロ安息香酸(10g)のトルエン(15mL)溶液にフェノール(12g)を加え、90 ℃に加熱した。水酸化カリウム(8.5g)の水溶液(10mL)を加え、トルエンを留去しながら溶液が150 ℃になるように調節した。塩化第一銅(0.1g)を加え、200 ℃で1時間加熱攪拌した。放冷後、氷冷下、濃塩酸で溶液を酸性にした後、酢酸エチルで抽出した。減圧下溶媒を留去した後、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル:0.5mL)にて単離することにより、0.5mL0)を加え、0.5mL1)を加え、0.5mL1)のトルエン(0.5mL1)溶液に塩化チオニル(0.5mL2)を加え、0.5mL3)を加え、0.5mL4)を加え、0.5mL5)にで1時間加熱した攪拌した。溶媒を減圧留去し、残留物を得た。0.5mL6)に0.5mL7)に、0.5mL8)を加え、0.5mL9)の 0.5mL9)を加え、0.5mL9)を加え、0.5mL9)を加え、0.5mL9)を加え、0.5mL9)の 0.5mL9)を加え、0.5mL9)の 0.5mL9)の 0.5mL9)を加え、0.5mL9)の 0.5mL9)の 0.5mL9)の 0.5mL9)を加え、0.5mL9)の 0.5mL9)の 0.5mL9)

濾過し、溶媒を減圧留去し、残留物を得た。残留物にメタノール (100mL) を加え、1時間加熱還流した。室温まで冷却した後、生成した結晶を濾過することにより、標題化合物 (1.1g) を無色結晶として得た。融点248℃

N (%)

元素分析値: C₁₉ H₁₄ N₄ O₂ として

C (%) H (%)

計算值: 69.08 4.27 16.96

実測値: 69.19 4.33 16.96

MS (EI): $330 \, (M^+)$. $^1H-NMR(400MHz, DMSO-d_6)\delta$ (ppm): 6.96(1H, d, J=8.3Hz), 7.09-7.15(3H, m), 7.30(1H, t, J=8.3Hz), 7.38(2H, t, J=8.3Hz), 7.54(1H, t, J=8.3Hz), 7.74(1H, dd, J=1.5 and 8.3Hz), 7.80(1H, d, J=5.4Hz), 8.28(1H, s), 8.38(1H, d, J=5.4Hz), 10.96(1H, br.s), 13.57(1H, br.s). IR (KBr): 3364, 1684, 1593, 1537, 1513, 1490, 1476, 1330, 1303, $1217 \, cm^{-1}$. 实施例 14

2-ベンジルオキシ-N-(1H-ピラゾロ[3,4-b]ピリジン-4-イル)ベンズアミド

ヨウ化プロピルの代わりにベンジルブロマイドを使用したこと以外は、実施例9と同様にして製造した。融点 259° C

元素分析値: C₂₀ H₁₆ N₄ O₂ として

C (%) H (%) N (%)

計算值: 69.76 4.68 16.27

実測値: 69.84 4.87 15.88

MS (EI): 344 (M⁺). ¹H-NMR(400MHz, DMSO- d_6) δ (ppm): 5. 26(2H, s), 7. 14(1H, t, J=8. 3Hz), 7. 24-7. 28(3H, m), 7. 35(2H, d, J=7. 8Hz), 7. 50(1

H, d, J = 7.8 Hz), 7.56 - 7.59(1 H, m), 7.74(1 H, d, J = 7.8 Hz), 7.87(1 H, d, J = 5.4 Hz), 7.93(1 H, s), 8.36(1 H, d, J = 5.4 Hz), 10.75(1 H, br. s), 13.50(1 H, br. s). IR (KBr): 3343, 1677, 1597, 1527, 1509, 1329, 1297 cm^{-1} .

<u>実施例15</u>

2-(2-フェニルエチルオキシ)-N-(1H-ピラゾロ<math>[3,4-b]ピリジン-4-4ル) ベンズアミド

ヨウ化プロピルの代わりに2-フェニルエチルブロマイドを使用したこと以外は、実施例9と同様にして製造した。融点228℃

元素分析値: C₂₁ H₁₈ N₄ O₂ として

C (%) H (%) N (%)

計算値: 70.38 5.06 15.63

実測値: 70.07 5.22 15.39

MS (EI): $358 \, (M^+)$. ¹H-NMR($400 \, \text{MHz}$, DMSO- d_6) δ (ppm): $3.02(2 \, \text{H}$, t, J=7.3 Hz), $4.33(2 \, \text{H}$, t, J=7.3 Hz), 7.06-7. $10(4 \, \text{H}$, m), 7.14-7. $16(2 \, \text{H}$, m), 7. $23(1 \, \text{H}$, d, J=8.3 Hz), $7.52(1 \, \text{H}$, t, J=8.3 Hz), $7.64(1 \, \text{H}$, d, J=8.3 Hz), $7.87(1 \, \text{H}$, d, J=5.4 Hz), $8.39(1 \, \text{H}$, s), $8.42(1 \, \text{H}$, d, J=5.4 Hz), $10.70(1 \, \text{H}$, br.s), $13.56(1 \, \text{H}$, br.s). IR (KBr): 3348, 1676, 1597, 1510, $1330 \, \text{cm}^{-1}$.

<u>実施例16</u>

<u>2-トリフルオロメチル-N-(1H-ピラゾロ[3,4-b]ピリジン-4-</u> イル)ベンズアミド

2-メチル安息香酸の代わりに2-トリフルオロメチル安息香酸を使用したこと以外は、実施例2と同様にして製造した。融点247℃

元素分析値: C₁₄ H₉ F₃ N₄ Oとして

C (%) H (%) N (%)

計算值: 54.91 2.96 18.29

実測値: 54.87 3.31 18.10

MS (EI) : $306 \, (M^{+}) \cdot {}^{1}H - NMR \, (400MHz, DMSO - d_{6})$

 δ (ppm): 7. 74-7. 82 (4H, m), 7. 89 (1H, d, J=5.

3 Hz), 8. 35 (1 H, s), 8. 43 (1 H, d, J=5. 3 Hz), 1

1. 24 (1H, br. s), 13. 59 (1H, br. s). IR (KB

r):3038, 1684, 1615, 1592, 1525, 1449, 143. 1 cm⁻¹.

<u>実施例17</u>

2-ニトロ-N- (1H-ピラゾロ [3, 4-b] ピリジン-4-イル) ベンズ アミド

2-メチル安息香酸の代わりに2-ニトロ安息香酸を使用したこと以外は、実施例2と同様にして製造した。融点>270 $^{\circ}$

元素分析値: C₁₃ H₅ N₅ O₃ として

C (%) H (%) N (%)

計算值: 55.12 3.20 24.72

実測値: 54.71 3.47 24.65

MS (EI): $284 (M^{+}) \cdot {}^{1}H - NMR (400MHz, DMSO - d_{6})$

 δ (ppm): 7.80-7.87 (4H, m), 8.24 (1H, d, J=7.

8 H z), 8. 3 1 (1 H, s), 8. 4 4 (1 H, d, J=5.0 H z), 1

1. 27 (1H, br. s), 13. 60 (1H, br. s). IR (KB

r): 3160, 1683, 1600, 1443 cm⁻¹.

実施例 18

2-Pミノ-N-(1H-ピラゾロ[3,4-b]ピリジン<math>-4-イル)ベンズアミド・1/5水和物

実施例17で得られた2-ニトロ-N-(1H-ピラゾロ[3, 4-b] ピリジン-4-4-4-1) ベンズアミド (1.85g) のDMF (40mL) 溶液に10%パラジウム炭素 (280mg) を加え、水素雰囲気下、室温下20気圧で8時間攪拌した。反応終了確認後、セライト濾過し、溶媒を減圧留去した。得られた残留物を、メタノール<math>-m酸エチルを用いて再結晶することにより、標題化合物 (1.25g) を淡黄色結晶として得た。融点>270%

元素分析値: C₁₃ H₁₁ N₅ O・1/5 H₂ Oとして

C (%) H (%) N (%)

計算值: 60.78 4.47 27.27

実測値: 61.05 4.49 27.13

MS (EI): 253 (M⁺). ¹H-NMR (400MHz, DMSO- d_6)

 δ (ppm): 6. 35-6. 38 (2H, br), 6. 63 (1H, t, J=7.

3 Hz), 6. 79 (1 H, d, J=7. 3 Hz), 7. 25 (1 H, t, J=7.

 $3 \,\mathrm{Hz}$), 7. 59 (1 H, d, J=5. 4 Hz), 7. 69 (1 H, d, J=7.

3 Hz), 8. 35 (1H, S), 8. 36 (1H, d, J=5. 4Hz), 1

0.53 (1H, br. s), 13.47 (1H, br. s). IR (KB

r):1678, 1614, 1584, 1555, 1507, 1485, 145

 $5, 1406, 1377, 1327 \,\mathrm{cm}^{-1}$.

<u>実施例19</u>

2-アセチルアミノ-N-(1H-ピラゾロ[3,4-b]ピリジン-4-4-1) ベンズアミド・1/5水和物

実施例 18 で得られた 2-PミノーN-(1H-P) 「18 「18 「18 で得られた 18 で得られた 18 で得られた 18 で得られた 18 で 18 で

し、メタノールージイソプロピルエーテルを用いて再結晶することにより、標題 化合物 (660 mg) を淡黄色結晶として得た。融点 253℃

元素分析値: C₁₅ H₁₃ N₅ O₂・ 1/5 H₂ Oとして

C (%)

H (%)

N (%)

60.27 計算値:

4.52

23.43

実測値: 60.63

4.70

23.05

 $MS (EI) : 295 (M^{+}) . {}^{1}H - NMR (400MHz, DMSO - d_{6})$

 δ (ppm): 1. 99 (3H, s), 7. 27 (1H, t, J=7. 3Hz),

7. 55 (1H, \dot{t} , J=7. 3Hz), 7. 71-7. 74 (2H, m), 7.

82 (1H, d, J=7.3Hz), 8.39 (1H, s), 8.40 (1H, s)

d, J=5. 4Hz), 10. 09 (1H, br. s), 10. 91 (1H, b

r. s), 13. 50 (1H, br. s). IR (KBr): 3225, 165

7, 1623, 1585, 1435, 1362 cm⁻¹.

<u>実施例20</u>

2-メチルチオ-N-(1H-ピラゾロ「3, 4-b] ピリジン-4-イル) ベ ンズアミド・1/10水和物

2-メチル安息香酸の代わりに2-メチルチオ安息香酸を使用したこと以外は、 実施例2と同様にして製造した。融点239−242℃

元素分析值: $C_{14}H_{12}N_{4}SO \cdot 1/10H_{2}O \ge UT$

C (%)

H (%)

N (%)

計算值:

58.77 4.30 19.60

実測値:

58.25 4.56

20.09

 $MS (EI) : 284 (M^{\dagger}) . {}^{1}H - NMR (400MHz, DMSO - d_{6})$

 δ (ppm): 2.46 (3H, s), 7.31 (1H, t, J=7.3Hz),

7. 47 (1H, d, J=7.8Hz), 7. 53 (1H, dd, J=6.8

and 7. 3 Hz), 7. 59 (1H, d, J=7. 3 Hz), 7. 78 (1

H, d, J = 5.3 Hz), 8. 40 (1H, d, J = 5.3 Hz), 8. 41

(1H, s), 11. 00(1H, br. s), 13. 54(1H, br. s). IR (KBr): 3015, 1685, 1624, 1589, 1537, 1504, 1325, 1296cm⁻¹.

<u>実施例21</u>

2-ヒドロキシ-N-(1H-ピラゾロ[3, 4-b] ピリジン-4-イル) ベ ンズアミド

アセチルサリチル酸(5.0g)のジクロロメタン(10mL)溶液に塩化チオニル(10mL)を加え、室温下1時間攪拌した。溶媒を減圧留去し、残留物を得た。4-アミノピラゾロ[3,4-b]ピリジン(3.7g)のTHF(10mL)溶液にトリエチルアミン(9.9g)を加え、氷冷下残留物のTHF(30mL)溶液を滴下し、1時間攪拌した。生成した塩を濾過し、溶媒を減圧留去し、残留物を得た。残留物にメタノール(50mL)を加え、1時間加熱還流した。室温まで冷却した後、生成した結晶を濾過することにより、標題化合物(4.5g)を無色結晶として得た。融点235℃

元素分析値: C₁₃ H₁₀ N₄ O₂ として

C (%) H (%) N (%)

計算值: 61.41 3.96 22.04

実測値: 61.50 4.29 21.72

MS (EI): $296 \, (M^+)$. H-NMR ($400 \, \text{MHz}$, DMSO- d_6) $\delta \, (\text{ppm})$: 7.00 (1H, t, 7.4Hz), 7.06 (1H, d, J=8.3Hz), 7.44-7.48 (1H, m), 7.86 (1H, d, J=5.4Hz), 7.92 (1H, dd, J=1.5 and 7.3Hz), 8.21 (1H, s), 8.42 (1H, d, J=5.4Hz), 11.05 (1H, br. s), 11.60 (1H, br. s), 13.64 (1H, br. s). IR (KBr): 3049, 1698, 1626, 1597, 1551, 1516, 1453, 1335, $1305 \, \text{cm}^{-1}$.

<u>実施例22</u>

2-[N-(1H-ピラゾロ[3, 4-b] ピリジン-4-イル) カルバモイル] 安息香酸・1/5水和物

元素分析値: C₁₄ H₁₀ N₄ O₃・ 1/5 H₂ Oとして

C (%) H (%) N (%)

計算值: 58.09 3.76 19.36

実測値: 58.63 3.93 19.88·

MS (EI): 282 (M⁺). 1H-NMR (400MHz, DMSO-d₆) δ (ppm): 7. 61 (1H, d, J=7. 4Hz), 7. 63 (1H, d, J=7. 8Hz), 7. 69 (1H, d, J=7. 3Hz), 7. 80 (1H, d, J=5. 3Hz), 7. 95 (2H, d, J=7. 8Hz), 8. 37 (1H, s), 8. 39 (1H, d, J=4. 9Hz), 11. 03 (1H, br. s), 13. 49 (1H, br. s). IR (KBr): 3115, 2806, 170 3, 1626, 1595, 1516, 1332, 1261cm⁻¹.

<u>実施例23</u>

2-(2-ジメチルアミノエトキシ)-N-(1H-ピラゾロ <math>[3,4-b] ピ リジン-4-4ル) ベンズアミド

2-プロモエチルアミン臭化水素酸塩(1.0g)のDMF(10mL)溶液にトリエチルアミン(2.5g)を加え、氷冷下、カルボベンゾキシクロリド(0.9g)を滴下し、終夜攪拌した。生成した塩を濾過し、溶媒を減圧留去し、得られた残留物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶出液;酢酸エチル:ヘキサン=3:7)により、N-ベンジルオキシカルボニル-2-プロモエチルアミン(0.8g)を無色油状物として得た。

 1 H-NMR (400MHz, CDCl₃) δ (ppm) : 3. 47 (2H, t, J=7. 3Hz), 3. 55 (1H, t, J=7. 3Hz), 3. 61 (2H, q, J=7. 3Hz), 5. 12 (2H, s), 7. 36-7. 40 (5H, m)

サリチル酸メチル (0.43g) のDMF (10mL) 溶液に氷冷下、t-ブトキシカリウム (0.34g)、上記で得られたN-ベンジルオキシカルボニルー2-ブロモエチルアミン (0.8g)を加え、<math>100でで6時間加熱攪拌した。生成した塩を濾過し、溶媒を減圧留去し、得られた残留物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (溶出液;酢酸エチル: \wedge キサン=1:4)により、2-(N-1)のでで20ルオキシカルボニルー2-アミノエトキシ)安息香酸メチル (0.6g)を無色油状物として得た。

 1 H-NMR (400MHz, CDCl₃) δ (ppm) : 3. 65 (2H, q, J=7. 3Hz), 3. 88 (3H, s), 4. 15 (2H, t, J=7. 3Hz), 5. 13 (2H, s), 5. 98 (1H, br. s), 6. 96 (1H, d, J=8. 3Hz), 7. 02 (1H, t, J=8. 3Hz), 7. 26-7. 34 (5H,m), 7. 46 (1H,t,J=8. 3Hz), 7. 82 (1H,dd,J=1. 5 and 8. 3Hz).

上記で得られた 2-(N-ベンジルオキシカルボニル-2-アミノエトキシ) 安息香酸メチル(3.7g)のエタノールー水($40\,\mathrm{mL}-20\,\mathrm{mL}$)混合溶液 に $N\,\mathrm{a}\,\mathrm{O}\,\mathrm{H}$ (1.4g)を加え、 1 時間加熱還流した。濃塩酸で溶液を酸性にした後、酢酸エチルで抽出し、溶媒を減圧留去することにより、 2-(N-ベンジルオキシカルボニル-2-アミノエトキシ) 安息香酸(3.5g)を無色結晶として得た。得られた結晶(3.5g)のトルエン($10\,\mathrm{mL}$)溶液に、塩化チオニル($15\,\mathrm{mL}$)を加え、 3 時間攪拌した。溶媒を減圧留去することにより、残留物($3.5\,\mathrm{g}$)を黄色油状物として得た。 $4-\mathrm{PS}$ ノピラゾロ[$3,4-\mathrm{b}$] ピリジン($0.7\,\mathrm{g}$)の 1 の 1

を減圧留去することにより、ジアミド体(1.1g)を黄色結晶として得た。ジアミド体のDMF(30nL)溶液にパラジウム炭素(1.0g)を加え、20気圧で1時間攪拌した。セライト濾過後、溶媒を減圧留去することにより、脱保護体(0.6g)を黄色結晶として得た。アミド体のDMF(30mL)溶液に氷冷下水素化ナトリウム(0.5g)、ヨウ化メチル(2.5g)を加え、3時間攪拌した。溶媒を減圧留去し、得られた残留物にメタノール(30mL)を加え、1時間加熱還流した。室温まで冷却した後、生成した結晶を濾過することにより、標題化合物(0.4g)を無色結晶として得た。融点260℃

元素分析値: C₁₇ H₁₉ N₅ O₂ として

C (%) H (%) N (%)

計算值: 62.75 5.89 21.52

実測値: 62.65 5.68 21.31

MS (EI): $325 \, (M^+)$. ¹H-NMR ($400 \, \text{MHz}$, DMSO- d_6) δ (ppm): 2. $66 \, (6\, \text{H}, \, \text{s})$, 3. $68 \, (2\, \text{H}, \, \text{t}, \, \text{J}=7. \, 3\, \text{Hz})$, 4. $12 \, (2\, \text{H}, \, \text{t}, \, \text{J}=7. \, 3\, \text{Hz})$, 7. $10 \, (1\, \text{H}, \, \text{t}, \, \text{J}=8. \, 3\, \text{Hz})$, 7. $22 \, (1\, \text{H}, \, \text{d}, \, \text{J}=8. \, 3\, \text{Hz})$, 7. $56 \, (1\, \text{H}, \, \text{t}, \, \text{J}=8. \, 3\, \text{Hz})$, 7. $70 \, (1\, \text{H}, \, \text{dd}, \, \text{J}=1. \, 5 \, \text{and} \, 8. \, 3\, \text{Hz})$, 7. $9 \, (1\, \text{H}, \, \text{d}, \, \text{J}=5. \, 3\, \text{Hz})$, 8. $39 \, (1\, \text{H}, \, \text{s})$, 8. $41 \, (1\, \text{H}, \, \text{d}, \, \text{J}=5. \, 4\, \text{Hz})$, 10. $68 \, (1\, \text{H}, \, \text{br.} \, \text{s})$, 13. $58 \, (1\, \text{H}, \, \text{br.} \, \text{s})$. IR (KBr): 3303, 2695, 1656, 1602, 1583, 1511, 1495, $1298 \, \text{cm}^{-1}$.

<u>実施例24</u>

3-メチル- N- (1H-ピラゾロ[3,4-b] ピリジン-4-イル) ベンズアミド

2-メチル安息香酸の代わりに3-メチル安息香酸を使用したこと以外は、実施例2と同様にして製造した。融点226-228 ℃

元素分析値: C₁₄ H₁₂ N₄ Oとして

C (%) H (%) N (%)

計算値: 66.65 4.79 22.21

実測値: 66.70 4.88 21.97

MS (EI): $252 (M^{+}) \cdot {}^{1}H - NMR (400MHz, DMSO - d_{6})$

 δ (ppm) : 2. 32(3H, s), 7. 45(2H, d, J=4. 4Hz), 7.

69(1H, s), 7.77-7.80(2H, s), 8.40(1H, s), 8.4

1(1H, d, J=4.4Hz), 10.78(1H, br. s), 13.52(1

H, br. s). IR (KBr): 1701, 1622, 1597, 1504,

1273, 1184, 875, 727cm⁻¹.

実施例25

3-メトキシ-N-(1H-ピラゾロ[3,4-b] ピリジン-4-イル) ベンズアミド

2-メチル安息香酸の代わりに3-メトキシ安息香酸を使用したこと以外は、 実施例2と同様にして製造した。融点190 $\mathbb C$

元素分析値: C₁₄ H₁₂ N₄ O₂ として

C (%) H (%) N (%)

計算值: 62.68 4.51 20.88

実測値: 62.71 4.51 20.73

MS (EI) : 268 (M⁺) . 1 H-NMR (400MHz, DMSO-d₆)

 δ (ppm) : 3. 85(3H, s), 7. 22(1H, d, J=5. 3Hz), 7.

46-7.51(2H, m), 7.57(1H, d, J=5.3Hz), 7.68(1

H, d, J=5. 3 H z), 8. 40-8. 42(2 H, m), 10. 78(1 H, b)

r. s), 13. 52(1H, br. s). IR (KBr) : 3418, 1690,

1672, 1618, 1594, 1508, 1487, 1434, 1379, 1

 329 cm^{-1} .

<u>実施例26</u>

アミド

2-メチル安息香酸の代わりに3-ニトロ安息香酸を使用したこと以外は、実施例2と同様にして製造した。融点274-276 $^{\circ}$ C

元素分析値: C₁₃ H₉ N₅ O₃として

C (%) H (%)

H(%) N(%)

計算値: 55.13 3.20 24.73

実測値: 54.94 3.49 24.31

MS (EI): $283 (M^{+})$. ¹H-NMR (400MHz, DMSO- d_{6})

 δ (ppm): 7.67(1H, d, J=5.3Hz), 7.63(1H, dd,

J = 7.8 and 8.3Hz), 8.38(1H, s), 8.43-8.46

(2H, m), 8. 49(1H, d, J=7.8Hz), 8. 80(1H, s); 11.

11(1H, br. s), 13. 58(1H, br. s). IR (KBr) : 326

9, 1666, 1616, 1595, 1520, 1350 cm⁻¹.

実施例27

4-メチル-N-(1H-ピラゾロ[3,4-b] ピリジン-4-イル) ベンズ アミド・<math>1/2 水和物

2-メチル安息香酸の代わりに4-メチル安息香酸を使用したこと以外は、実施例2と同様にして製造した。融点215-217 $^{\circ}$ C

元素分析値: C₁₄ H₁₂ N₄ O・1/2 H₂ Oとして

C (%) H (%) N (%)

計算値: 65.72 4.88 21.90

実測値: 65.95 4.79 22.21

MS (EI): $252 (M^{+})$. ¹H-NMR (400MHz, DMSO-d₆)

 δ (ppm) : 2. 41 (3H, s), 7. 38 (2H, d, J=8. 3Hz),

7. 68 (1H, d, J=4.9z), 7. 91 (2H, d, J=7.8Hz),

8. 39 (1H, s), 8. 41 (1H, d, J=4. 9Hz), 10. 72(1

H, br. s), 13. 51(1H, br. s). IR (KBr) : 3107, 1

699, 1595, 1494, 1329 c m⁻¹.

実施例28

4-xチル-N-(1H-ピラゾロ[3,4-b]ピリジン<math>-4-イル) ベンズアミド

元素分析値: C₁₅ H₁₄ N₄ Oとして

C (%) H (%) N (%)

計算値: 67.65 5.30 21.04

実測値: 67.49 5.17 20.79

MS (EI): 266 (M⁺). ${}^{1}H-NMR$ (400MHz, DMSO-d₆)

 δ (ppm): 1. 22 (3H, t, J=7. 3Hz), 2. 71 (2H, q,

J = 7.3 Hz), 7.41 (2H, d, J = 8.3 Hz), 7.69 (1H,

d, J = 5. 4 H z), 7. 9 1 (2 H, d, J = 8.3 H z), <math>8. 3 9 (1 H, d)

s), 8. 40 (1H, d, J=5. 4Hz), 10. 72(1H, br. s), 1

3. 51(1H, br. s). IR (KBr) : 3300, 1660, 1614,

1591, 1523, 1489, 1429, 1242cm⁻¹.

<u>実施例29</u>

4-メトキシ-N-(1 H-ピラゾロ[3,4-b] ピリジン-4-イル)ベンズアミド

2-メチル安息香酸の代わりに4-メトキシ安息香酸を使用したこと以外は、 実施例2と同様にして製造した。融点253-255 \odot

元素分析値: C₁₄ H₁₂ N₄ O₂として

C (%) H (%) N (%)

計算值: 62.68 4.51 20.88

実測値: 62.42 4.61 20.34

MS (EI) : 268 (M⁺). $^{1}H-NMR$ (400MHz, DMSO-d₆)

δ (ppm): 3.85(3H, s), 7.1·0(2H, d, J=8.8Hz), 7.66(1H, d, J=4.9Hz), 8.00(2H, d, J=8.8Hz), 8.38(1H, s), 8.38(1H, d, J=4.9Hz), 10.64(1H, br. s), 13.49(1H, br. s). IR (KBr): 3350, 1672, 1608, 1591, 1516, 1502, 1253cm⁻¹.

<u>実施例30</u>

4-(1, 1-ジメチルエチル)-N-(1H-ピラゾロ[3, 4-b] ピリジ 2-4-4 2

2-メチル安息香酸の代わりに4-(1, 1-ジメチルエチル)安息香酸を使用したこと以外は、実施例2と同様にして製造した。融点263-264 $^{\circ}$

元素分析値: C₁₇ H₁₈ N₄ Oとして

C (%) H (%) N (%)

計算值: 69.37 6.17 19.93

実測値: 69.27 6.20 19.83

MS (EI): $294 (M^{+})$. ${}^{1}H-NMR (400MHz, DMSO-d_{6})$

 δ (ppm): 1. 33(9H, s), 7. 59(2H, d, J=8.8Hz), 7.

71(1H, d, J=5.4Hz), 7.91(2H, d, J=8.3Hz), 8.

40(1 H, d, J=5.4 Hz), 8.41(1 H, s), 10.74(1 H, b)

r. s), 13. 52(1H, br. s). IR (KBr) : 2962, 1689, 1620, 1587, 1527, 1242cm⁻¹.

<u>実施例31</u>

4-フルオロ-N-(1H-ピラゾロ[3,4-b]ピリジン-4-イル)ベン ズアミド

2-メチル安息香酸の代わりに4-フルオロ安息香酸を使用したこと以外は、 実施例2と同様にして製造した。融点262-265 $^{\circ}$ C

元素分析値: C₁₃ H₉ F N₄ Oとして

C (%) H (%) N (%)

計算值: 60.94 3.54 21.87

実測値: 60.77 3.91 21.32

 $MS (EI) : 256 (M^{+}) . {}^{1}H - NMR (400MHz, DMSO - d_{6})$

 δ (ppm): 7. 41(2H, dd, J=8.8 and 8.8Hz), 7.

67(1H, d, J=5.3Hz), 8.07(2H, d, J=5.4 and

8. 8 Hz), 8. 38(1 H, s), 8. 41(1 H, d, J = 5.3 Hz), 1

0.82(1H, br. s), 13.53(1H, br. s). IR (KBr) : 3

302, 1666, 1614, 1595, 1514, 1494 cm⁻¹.

<u>実施例32</u>

 $4-\rho$ ロロメチル-N-(1H-ピラゾロ[3, 4-b] ピリジン<math>-4-1ル) ベンズアミド

2-メチル安息香酸の代わりに4-クロロメチル安息香酸を使用したこと以外は、実施例2と同様にして製造した。融点>270℃

元素分析値: C₁₄ H₁₁ C 1 N₄ O として

C (%) H (%) N (%)

計算值: 58.65 3.87 19.54

実測値: 58.32 4.12 19.31

MS (EI) : 286 (M⁺). $^{1}H-NMR$ (400MHz, DMSO-d₆)

 δ (ppm): 4.86(2H, s), 7.58(1H, d, J=8.3Hz), 7.

63(1 H, d, J=7.8 Hz), 7.71(1 H, d, J=4.9 Hz), 7.

99(2H, d, J=7.8Hz), 8.41(1H, d, J=5.3Hz), 8.

43(1H, s), 10.83(1H, br. s), 13.57(1H, br. s).

IR (KBr): 3261, 1664, 1612, 1597, 1516, 133 1, 1305 cm⁻¹.

実施例33

4-プロモメチル-N-(1H-ピラゾロ[3,4-b]ピリジン-4-イル) ベンズアミド・1/2水和物

2-メチル安息香酸の代わりに4-ブロモメチル安息香酸を使用したこと以外は、実施例2と同様にして製造した。融点>270℃

N (%)

元素分析値: C₁₄ H₁₁ Br N₄ O・1/2 H₂ Oとして

C (%) H (%)

計算値: 49.43 3.56 16.47

実測値: 49.59 3.55 16.11

MS (EI) : 331 (M⁺). ${}^{1}H-NMR$ (400MHz, DMSO-d₆)

 δ (ppm): 4.80 (2H, s), 7.64(2H, d, J=9.8Hz),

7. 71(1 H, d, J=5.3 Hz), 7.96(2 H, d, J=9.8 Hz),

8. 40(1 H, s), 8. 41(1 H, d, J = 5.3 Hz), 10. 82(1 H, d)

br. s), 13. 53(1H, br. s). IR (KBr) : 3263, 166

 $2, 1614, 1591, 1523 \,\mathrm{cm}^{-1}$.

<u>実施例34</u>

4-トリフルオロメチル-N-(1H-ピラゾロ[3,4-b]ピリジン-4-イル)ベンズアミド

2-メチル安息香酸の代わりに4-トリフルオロメチル安息香酸を使用したこと以外は、実施例2と同様にして製造した。融点277℃

元素分析値: C₁₄ H₉ F₃ N₄ Oとして

C (%) H (%) N (%)

計算值: 54.91 3.25 18.29

実測値: 54.81 3.23 18.27

MS (FAB) : $307 \, (M^+) \cdot {}^{1}H-NMR \, (400MHz, DMSO-d_6) \, \delta \, (ppm)$: 7. 72(1H, d, J=5.4Hz), 7.95(2H, d, J=8.3Hz), 8.17(2H, d, J=7.8Hz), 8.39(1H, s), 8.43(1H, d, J=5.4Hz), 11.02(1H, br. s), 13.57(1H, br. s). IR (KBr) : <math>3321, 1678, 1614, 1591, $1529, 1325 \, cm^{-1}$.

実施例35

<u>アミド・1/10水和物</u>

2-メチル安息香酸の代わりに4-ニトロ安息香酸を使用したこと以外は、実 施例2と同様にして製造した。融点282-284℃

元素分析値: C₁₃ H₂ N₅ O₃ · 1/10 H₂ Oとして

C (%) H (%)

N (%)

計算值:

54.73 3.25 24.57

実測値:

55.10 3.53 24.12

 $^{1}H-NMR$ (400MHz, DMSO-d₆) δ (ppm) : 7. 71(1H, d, J = 5. 4 H z), 8. 2 1 (2 H, d, J = 8. 7 H z), 8. 4 0 (2 H, d)d, J=8.7Hz), 8.41(1H, s), 8.45(1H, d, J=4.9)Hz), 11. 12(1H, br. s), 13. 59(1H, br. s). IR (K Br): 3404, 1697, 1618, 1589, 1518, 1344, 13 $25, 1294 cm^{-1}$.

<u>実施例36</u>

4-アミノ-N-(1H-ピラゾロ[3,4-b] ピリジン-4-イル) ベンズアミド・1/5水和物

2-ニトロ-N- (1H-ピラゾロ[3, 4-b] ピリジン-4-イル) ベン ズアミドの代わりに、実施例35で得られた4-ニトローN-(1H-ピラゾロ [3,4-b] ピリジンー4-イル) ベンズアミドを使用したこと以外は、実施 例18と同様にして製造した。融点>280℃

元素分析値: C₁₃ H₁₁ N₅ O・1/5 H₂ Oとして

C(%) H(%) N(%)

計算値:

60.78 4.47 27.26

実測値:

61.00 4.50 26.98

 $MS (EI) : 253 (M^{+}) . {}^{1}H-NMR (400MHz, DMSO-d_{6})$

 δ (ppm): 5. 90(2H, s), 6. 63(2H, d, J=8.8Hz), 7. 62(1H, d, J=4.9Hz), 7. 75(2H, d, J=8.8Hz), 8. 34(1H, d, J=5.3Hz), 8. 37(1H, s), 10. 28(1H, b r. s), 13. 43(1H, br. s). IR (KBr): 3391, 3298, 3207, 1655, 1601, 1496cm⁻¹.

<u>実施例37</u>

2, 3-ジメトキシ-N-(1H-ピラゾロ[3, 4-b] ピリジン-4-イル) ベンズアミド

2-メチル安息香酸の代わりに2, 3-ジメトキシ安息香酸を使用したこと以外は、実施例2と同様にして製造した。融点229 $^{\circ}$

元素分析値: C₁₅ H₁₄ N₄ O₃ として

C (%) H (%) N (%)

計算値: 60.40 4.73 18.78

実測値: 60.33 4.98 18.96

MS (EI): 298 (M⁺). $^{1}H-NMR$ (400MHz, DMSO-d₆)

 δ (ppm) : 3. 83 (3H, s), 3. 87 (3H, s), 7. 17-7.

26 (3H, m), 7.87 (1H, d, J=5.3Hz), 8.36 (1H,

s), 8. 40 (1H, d, J=5. 3Hz), 10. 92 (1H, br. s),

13.57 (1H, br. s). IR (KBr): 3029, 1688, 161

8, 1596, 1514, 1476, 1463, 1432, 1374, 1329 cm⁻¹.

<u>実施例38</u>

3-メチル-2-ニトロ-N-(1H-ピラゾロ[3, 4-b] ピリジン-4-イル) ベンズアミド

2-メチル安息香酸の代わりに3-メチル-2-ニトロ安息香酸を使用したこと以外は、実施例2と同様にして製造した。融点>270 $^{\circ}$

元素分析値: C₁₄ H₁₁ N₅ O₃ として

C (%) H (%) N (%)

56.56 3.73 23.56 計算值:

56.50 3.94 23.17 実測値:

 $MS (EI) : 297 (M^{+}) . {}^{1}H - NMR (400MHz, DMSO - d_{6})$

 δ (ppm) : 2. 40 (3H, s), 7. 68-7. 74 (3H, m), 7.

79-7.81 (1H, m), 8.35 (1H, s), 8.42 (1H, d, J

=5.3Hz), 11.33 (1H, br. s), 13.60 (1H, br.

s). IR (KBr): 2987, 1695, 1624, 1590, 1509, 1462, 1420, 1382, 1333cm⁻¹.

<u>実施例39</u>

2, 4-ジメトキシ-N-(1H-ピラゾロ「3, 4-b] ピリジン-4-イ<u>ル)ベンズアミド・1/10水和物</u>

2-メチル安息香酸の代わりに2,4-ジメトキシ安息香酸を使用したこと以 外は、実施例2と同様にして製造した。融点264-266℃

元素分析値: C₁₅ H₁₄ N₄ O₃ · 1/10 H₂ Oとして

C (%) H (%) N (%)

60.08 4.77 18.67 計算值:

60.17 4.59 18.43 実測値:

 $MS (FAB) : 299 (M^{+}+1) . ^{1}H-NMR (400MHz, DMSO$ d_6) δ (ppm) : 3. 86 (3H, s), 4. 03 (3H, s), 6. 71 (1H, dd, J=1.9 and 8.8Hz), 6.77(1H, d, J=2.5 H z), 7. 8 2 (1 H, d, J=8. 3 H z), 7. 9 0 (1 H, d, J=4. 9 Hz), 8. 29 (1H, s), 8. 39 (1H, d, J=4. 9Hz), 1 0. 55 (1H, br. s), 13. 58 (1H, br. s). IR (KB

r) : 3331, 1678, 1597, 1539, 1514, 1255 cm⁻¹.

<u>実施例40</u>

2 , 4-ジフルオローNー(<math>1 Hーピラゾロ「3 , 4-b)ピリジンー4-4

<u>ル)ベンズアミド・1/2水和物</u>

2-メチル安息香酸の代わりに2,4-ジフルオロ安息香酸を使用したこと以 外は、実施例2と同様にして製造した。融点239-241℃

元素分析値: C₁₃ H₈ F₂ N₄ O・1/2 H₂ Oとして

C (%) H (%)

N (%)

計算值:

55.13

3.20

19.78

実測値:

55.36 3.39 19.68

 $MS (FAB) : 275 (M^{+}+1) . ^{1}H-NMR (400MHz, DMSO$ d_6) δ (ppm): 7. 28 (1H, dd, J=8.3 and 8.7Hz), 7. 48 (1H, dd, J=8. 2 and 9. 3Hz), 7. 79 (1H, d, J=5.4Hz), 7.84 (1H, dd, J=6.9 and 8.3H z), 8. 36 (1H, s), 8. 42 (1H, d, J=5. 4Hz), 11. 04 (1H, br. s), 13. 59 (1H, br. s). IR (KBr): 3 433, 1695, 1674, 1595, 1510 cm⁻¹.

実施例41

2-ニトロー4-トリフルオロメチル-N-(1 H-ピラゾロ [3, 4-b] ピ <u>リジン-4-イル)ベンズアミド・3/10</u>水和物

2-メチル安息香酸の代わりに2-ニトロー4-トリフルオロメチル安息香酸 を使用したこと以外は、実施例2と同様にして製造した。融点270℃

元素分析値: C₁₄ H₈ F₃ N₅ O₃ · 3/10 H₂ Oとして

C (%)

H (%) N (%)

計算值:

47.14 2.43

19.53

実測値:

47.36 2.83

19.15

MS (EI): 352 (M⁺). $^{1}H-NMR$ (400MHz, $DMSO-d_{6}$) δ (ppm): 7.80 (1H, d, J=5.3Hz), 8.14 (1H, d, J=5.3Hz), 8.28 (1H, s), 8.36 (1H, d, J=5.3H

z), 8. 46 (1H, d, J=5. 3Hz), 8. 59 (1H, s), 11.

34 (1H, br. s), 13.65 (1H, br. s). IR (KBr): 3 049, 1674, 1618, 1544, 1511, 1432, 1407, 13 58, 1323, 1265, 1249 cm⁻¹.

<u>実施例42</u>

2-メチル安息香酸の代わりに2, 4-ビス (トリフルオロメチル) 安息香酸を使用したこと以外は、実施例2と同様にして製造した。融点>270 $^{\circ}$

元素分析値: C₁₅ H₈ F₆ N₄ Oとして

C (%) H (%) N (%)

計算値: 48.14 2.15 14.97

実測値: 48.21 2.53 14.89

MS (FAB): 374 (M⁺+1). ¹H-NMR (400MHz, DMSO-d₆) δ (ppm): 7.81 (1H, d, J=5.3Hz), 8.10 (1H, d, J=7.8Hz), 8.10 (1H, d, J=7.8Hz), 8.26-8.
31 (2H, m), 8.45 (1H, d, J=5.3Hz), 11.32 (1H, br. s), 13.64 (1H, br. s). IR (KBr): 3325, 16
84, 1620, 1593, 1512, 1327, 1132 cm⁻¹.

<u>実施例43</u>

2-メトキシー4-メチルチオーN-(1H-ピラゾロ [3, 4-b] ピリジン -4-イル)ベンズアミド・1/5水和物

2-メチル安息香酸の代わりに2-メトキシー4-メチルチオ安息香酸を使用したこと以外は、実施例2と同様にして製造した。融点260-262 $^{\circ}$

元素分析値: C₁₅ H₁₄ N₄ O₂ S・1/5 H₂ Oとして

C (%) H (%) N (%)

計算值: 56.60 4.56 17.62

実測値: 57.12 4.64 16.99

MS (EI): 314 (M⁺). ¹H-NMR (400MHz, DMSO-d₆) δ (ppm): 2.56 (3H, s), 4.01 (3H, s), 6.99 (1H, d, J=8.3Hz), 7.06 (1H, s), 7.72 (1H, d, J=7.8 Hz), 7.89 (1H, d, J=5.4Hz), 8.31 (1H, s), 8. 39 (1H, d, J=5.4Hz), 10.62 (1H, br. s), 13.5 8 (1H, br. s). IR (KBr): 3335, 1670, 1620, 15 93, 1331, 1294, 1277 cm⁻¹.

実施例 4.4

<u>5-メチル-2-ニトロ-N-(1H-ピラゾロ[3,4-b] ピリジン-4-</u> イル) ベンズアミド

2-メチル安息香酸の代わりに5-メチル-2-ニトロ安息香酸を使用したこと以外は、実施例2と同様にして製造した。融点>270℃

元素分析値: C₁₄ H₁₁ N₅ O₃ として

C (%) H (%) N (%)

計算值: 56.56 3.73 23.56

実測値: 56.68 4.06 23.55

MS (EI): $29.7 \, (M^+)$. $^1H-NMR \, (400MHz, DMSO-d_6)$ $\delta \, (ppm)$: $2.49 \, (3H, s)$, $7.61 \, (1H, d, J=5.3Hz)$, $7.67 \, (1H, s)$, $7.80 \, (1H, d, J=5.3Hz)$, $8.14 \, (1H, d, J=5.3Hz)$, $8.32 \, (1H, s)$, $8.44 \, (1H, d, J=5.3Hz)$, $11.23 \, (1H, br.s)$, $13.59 \, (1H, br.s)$. I $R \, (KBr)$: 2982, 1691, 1590, 1523, 1463, 1436, $1265 \, cm^{-1}$.

<u>実施例45</u>

<u>5-クロロ-2-ニトロ-N-(1H-ピラゾロ[3,4-b] ピリジン-4-</u> イル) ベンズアミド

2-メチル安息香酸の代わりに5-クロロ-2-ニトロ安息香酸を使用したこ

と以外は、実施例2と同様にして製造した。融点>270℃

元素分析値: C₁₃ H₈ C 1 N₅ O₃ として

C (%) H (%) N (%)

計算值: 49.15 2.54 22.04

実測値: 48.92 2.88 21.71

MS (EI) : 318 (M⁺). ${}^{1}H-NMR$ (400MHz, DMSO-d₆)

 δ (ppm) : 7. 78 (1H, d, J=5. 3Hz), 7. 89-7. 91

(1H, m), 8. 07 (1H, d, J=5.3Hz), 8. 26 (1H, s),

8. 29 (1H, d, J=5.3Hz), 8. 44 (1H, d, J=5.3Hz),

11. 29 (1H, br. s), 13. 62 (1H, br. s). IR (KB

r):3059,1709,1692,1626,1607,1589,156

9, 1527, 1510, 1469, 1418, 1390, 1345 cm⁻¹.

<u>実施例46</u>

2,6-ジフルオロ-N-(1H-ピラゾロ[3,4-b]ピリジン-4-イル)ベンズアミド・1/10水和物

2-メチル安息香酸の代わりに2, 6-ジフルオロ安息香酸を使用したこと以外は、実施例2と同様にして製造した。融点275-276 $^{\circ}$

元素分析値: C₁₃ H₈ F₂ N₄ O・1/10 H₂ Oとして

C (%) H (%) N (%)

計算值: 56.57 2.99 20.30

実測値: 56.37 3.22 19.93

MS (FAB) : $275 ext{ (M}^{+}+1) ext{ .}^{1}H-NMR (400MHz, DMSO-d_6) \delta (ppm) : 7. 28-7. 32 (2H, m), 7. 65 (1H, d, J=5. 4Hz), 7. 86 (1H, d, J=4. 9Hz), 8. 35 (1H, s), 8. 45 (1H, d, J=5. 4Hz), 11. 42 (1H, br. s), 13. 65 (1H, br. s). IR (KBr) : 3296, 1701, 162 6, 1554, 1336, 1305 cm⁻¹.$

実施例47

N-(1H-ll)(1-ll)(<u>ルボキサミド・1/5水和物</u>

2-メチル安息香酸の代わりに1-ナフタレンカルボン酸を使用したこと以外 は、実施例2と同様にして製造した。融点266-269℃

元素分析値: C₁₇ H₁₂ N₄ O・1/5 H₂ Oとして

C (%) H (%) N (%)

計算值:

69.94 4.28 19.19

実測値:

70.27 4.36 19.67

MS (EI) : 288 (M⁺) . $^{1}H-NMR$ (400MHz, DMSO-d₆)

 δ (ppm) : 7. 59-7. 67 (3H, m), 7. 86 (1H, d, J=6.

3 Hz), 7. 91 (1H, d, J=5. 3Hz), 8. 04-8. 19(3H,

m), 8. 42 (1 H, d, J = 1. 5 Hz), 8. 44 (1 H, d, J = 4. 8

Hz), 11. 21(1H, br. s), 13. 56(1H, br. s). IR (K

Br): 3115, 1660, 1622, 1591, 1516, 1329 cm⁻¹.

<u>実施例48</u>

ボキサミド

2-メチル安息香酸の代わりに2-ピリジンカルボン酸を使用したこと以外は、 実施例2と同様にして製造した。融点245-246℃

元素分析値: C₁₂ H₉ N₅ Oとして

C (%) H (%) N (%)

計算值:

60.25 3.79 29.27

実測値:

60.30 3.74

29.27

MS (EI): 239 (M⁺). ${}^{1}H-NMR$ (400MHz, DMSO-d₆)

 δ (ppm): 7. 76-7. 78 (2H, m), 8. 12 (1H, dd, J=

7. 3 and 7. 3 Hz), 8. 22 (1H, d, J=7. 3 Hz), 8.

38 (1H, s), 8. 44 (1H, d, J=5. 4Hz), 8. 81 (1H, d, J=5. 4Hz), 11. 09(1H, br. s), 13. 60(1H, br. s). IR (KBr): 3051, 1711, 1617, 1594, 1509, 1467, 1438, 1327, 1294cm⁻¹.

<u>実施例49</u>

N-(1H-ピラゾロ[3, 4-b] ピリジン-4-イル) - 3-ピリジンカル ボキサミド

2-メチル安息香酸の代わりに3-ピリジンカルボン酸を使用したこと以外は、 実施例2と同様にして製造した。融点273-276 $^{\circ}$ C

元素分析値: C₁₂ H₉ N₅ Oとして

C (%) H (%) N (%)

計算值: 60.25 3.79 29.27

実測値: 60.18 3.55 29.17

MS (EI): 239 (M⁺). ¹H-NMR (400MHz, DMSO-d₆) δ (ppm): 7.59-7.62 (1H, m), 7.72 (1H, d, J=5.3Hz), 8.33 (1H, d, J=7.8Hz), 8.40 (1H, s), 8.42 (1H, d, J=5.4Hz), 8.81 (1H, dd, J=1.0 and 4.4Hz), 9.14 (1H, d, J=2.5Hz), 11.01(1H, br. s), 13.56(1H, br. s). IR (KBr): 1699, 1624, 1593, 1514, 1481, 1329 cm⁻¹.

<u>実施例50</u>

2-メチルチオーN- (1H-ピラゾロ[3,4-b] ピリジン-4-イル) - 3-ピリジンカルボキサミド・1/2水和物

2-メチル安息香酸の代わりに2-メチルチオー3-ピリジンカルボン酸を使用したこと以外は、実施例2と同様にして製造した。融点236-239 $^{\circ}$

元素分析値: $C_{13}H_{10}N_5OS \cdot 1/2H_2O$ として

C (%) H (%) N (%)

計算值: 53.05 4.11 23.79

実測値: 53.32 4.21 23.50

 $MS (EI) : 285 (M^{+}) . {}^{1}H-NMR (400MHz, DMSO-d_{6})$

 δ (ppm): 2.48 (3H, s), 7.30 (1H, dd, J=4.8 a

nd 7.8Hz), 7.76 (1H, d, J=5.4Hz), 7.99 (1H,

d, J=1.4Hz), 8.36 (1H, s), 8.43 (1H, d, J=4.9

Hz), 8. 63 (1H, d, J=4. 9Hz), 11. 07 (1H, br.

s), 13. 57 (1H, br. s). IR (KBr): 3036, 1689, 1591, 1388, 1325, 1298, 1282 cm⁻¹.

<u>実施例51</u>

2,6-ジメトキシ-N-(1H-ピラゾロ[3,4-b]ピリジン-4-イル) - 3-ピリジンカルボキサミド・<math>1/5水和物

2-メチル安息香酸の代わりに2, 6-ジメトキシ-3-ピリジンカルボン酸を使用したこと以外は、実施例2と同様にして製造した。融点>260 $^{\circ}$ C

元素分析値: C₁₄ H₁₃ N₅ O₃ · 1/5 H₂ Oとして

C (%) H (%) N (%)

計算值: 55.52 4.46 23.12

実測値: 55.73 4.39 23.07

MS (EI): 299 (M⁺). $^{1}H-NMR$ (400MHz, DMSO-d₆)

 δ (ppm) : 3. 97 (3H, s), 4. 12 (3H, s), 6. 58 (1H,

d, J = 8. 2 H z), 7. 88 (1 H, d, J = 4.9 H z), <math>8. 16 (1

H, d, J=8.3Hz), 8.30 (1H, s), 8.40 (1H, d, J=

5. 3Hz), 10. 50 (1H, br. s), 13. 61(1H, br. s).

IR (KBr): 3109, 1691, 1595, 1535, 1485, 132 9, 1298cm⁻¹.

実施例 5 2

N - (1H - ピラゾロ[3, 4 - b] ピリジン<math>-4 - 4ル) - 4 - ピリジンカル

ボキサミド

2-メチル安息香酸の代わりに4-ピリジンカルボン酸を使用したこと以外は、 実施例2と同様にして製造した。融点>280 $^{\circ}$

元素分析値: C₁₂ H₉ N₅ Oとして

C (%) H (%) N (%)

計算値: 60.25 3.79 29.27

実測値: 60.25 3.56 29.39

MS (EI): 239 (M⁺). $^{1}H-NMR$ (400MHz, DMSO-d₆)

 δ (ppm): 7. 72 (1H, d, J=5.4Hz), 7.89 (2H, d,

J = 5.4 Hz), 8.39 (1H, s), 8.44 (1H, d, J = 5.4 H

z), 8.83 (2H, d, J=5.4Hz), 11.05(1H, br. s),

13. 60(1H, br. s). IR (KBr): 3134, 1701, 1593, 1438, 1325, 1274cm⁻¹.

<u>実施例53</u>

N-(1H-ピラゾロ[3, 4-b] ピリジン-4-イル) - 3-フランカルボ キサミド

2-メチル安息香酸の代わりに3-フランカルボン酸を使用したこと以外は、 実施例2と同様にして製造した。融点242℃

元素分析値: C₁₁ H₈ N₄ O₂として

C (%) H (%) N (%)

計算値: 57.89 3.53 24.55

実測値: 57.91 3.73 24.52

MS (EI): 228 (M⁺). $^{1}H-NMR$ (400MHz, DMSO-d₆)

 δ (ppm): 7.05 (1H, s), 7.61 (1H, d, J=5.4Hz),

7. 85 (1H, s), 8. 37 (1H, s), 8. 40 (1H, d, J=5.

 $4\,\mathrm{Hz}$), 8. 54 (1H, s), 10. $4\,3\,-\,1\,0$. 44 (1H, br. s),

13. 52-13. 54 (1H, br. s). IR (KBr): 3068, 16

94, 1625, 1602, 1573, 1512, 1416, 1377cm⁻¹. <u>実施例54</u>

2-メチル-N-(1H-ピラゾロ[3, 4-b]ピリジン-4-イル)-3-フランカルボキサミド・1/2水和物

2-メチル安息香酸の代わりに2-メチル-3-フランカルボン酸を使用したこと以外は、実施例2と同様にして製造した。融点226-228℃

元素分析値: $C_{12}H_{10}N_4O_2$ ・ $1/2H_2O$ として

C (%) H (%) N (%)

計算値: 58.41 4.29 22.70

実測値: 58.70 4.43 22.50

MS (EI) : 24.2 (M⁺). ¹H-NMR (400MHz, DMSO-d₆)

 δ (ppm): 2.52 (3H, s), 7.12 (1H, d, J=2.0Hz),

7. 60 (1H, d, J=5.4Hz), 7. 66 (1H, d, J=1.9H

z), 7. 34 (1H, d, J=1.5Hz), 7. 37 (1H, d, J=5.

3 Hz), 10. 25 (1H, br. s), 13. 51(1H, br. s). IR

(KBr): 3121, 1648, 1625, 1600, 1536, 1514,

1328, 1303 c m⁻¹.

<u>実施例 5 5</u>

2,5-ジメチル-N-(1H-ピラゾロ[3,4-b] ピリジン-4-イル)-3-フランカルボキサミド・1/2水和物

2-メチル安息香酸の代わりに2, 5-ジメチル-3-フランカルボン酸を使用したこと以外は、実施例2と同様にして製造した。融点182-186 $^{\circ}$

元素分析値: $C_{13}H_{12}N_4O_2$ ・ $1/2H_2O$ として

C (%) H (%) N (%)

計算值: 58.86 4.94 21.12

実測値: 58.40 5.06 21.07

MS (EI): 256 (M⁺). $^{1}H-NMR$ (400MHz, DMSO-d₆)

δ (ppm): 2. 26 (3H, s), 2. 56 (3H, s), 6. 71 (1H, s), 7. 60 (1H, d, J=5. 4Hz), 8. 34 (1H, s), 8. 3 6 (1H, d, J=5. 4Hz), 10. 14 (1H, br. s), 13. 40 (1H, br. s). IR (KBr): 3487, 3265, 1693, 167 2, 1575, 1508, 1327 cm⁻¹.

<u>実施例56</u>

N-(1H-ピラゾロ[3, 4-b] ピリジン-4-イル) - 3-チオフェンカールボキサミド

2-メチル安息香酸の代わりに3-チオフェンカルボン酸を使用したこと以外は、実施例2と同様にして製造した。融点235℃

元素分析値: C₁₁H₈N₄OSとして

C (%) H (%) N (%)

計算值: 54.09 3.30 22.94

実測値: 53.99 3.49 22.62

MS (EI) : 244 (M⁺). ${}^{1}H-NMR$ (400MHz, DMSO-d₆)

 δ (ppm): 7. 63-7. 71 (3H, m), 8. 39-8. 41 (2H,

m), 8. 50 (1H, s), 10. 57 (1H, br. s), 13. 53 (1

H, br. s). IR (KBr): 3054, 2974, 1691, 1622,

1598, 1536, 1506, 1410, 1379, 1328 cm⁻¹.

実施例 5 7

2- $\overline{)}$ - 1 $\overline{)}$ $\overline{)}$

2ーメチル安息香酸の代わりに2ーブロモー5ーメチルー3ーチオフェンカルボン酸を使用したこと以外は、実施例2と同様にして製造した。融点>280℃ MS(EI):336(M⁺). ¹H−NMR(400MHz, DMSO−d₆) δ (ppm):2.46(3H,s),7.13(1H,s),7.73(1H,d,J=5.4Hz),8.39(1H,s),8.40(1H,d,J=5.4

Hz), 10.82 (1H, br. s), 13.55 (1H, br. s). IR (KBr): 3373, 1693, 1595, 1533, 1514, 1331c m⁻¹.

実施例 5 8

5 -メチル- N - (1 H -) U =

2-メチル安息香酸の代わりに5-メチル-4-イソキサゾールカルボン酸を使用したこと以外は、実施例2と同様にして製造した。融点221-225 $^{\circ}$ C

元素分析値: C₁₁ H₉ N₅ O₂ として

C (%) H (%) N (%)

計算值: 54.32 3.73 28.79

実測値: 54.15 3.97 28.60

MS (EI) : 243 (M⁺). ${}^{1}H-NMR$ (400MHz, DMSO-d₆)

 δ (ppm): 2.71 (3H, s), 7.63 (1H, d, J=4.8Hz),

8. 35 (1H, s), 8. 41 (1H, d, J=4.9Hz), 9. 15 (1

H, s), 10.55 (1H, br. s), 13.57 (1H, br. s). I

R (KBr): 3117, 1699, 1624, 1591, 1510, 1327, 1242cm⁻¹.

実施例 5 9

2, 3-ジヒドロ-N-(1H-ピラゾロ[3, 4-b] ピリジン-4-イル) -ベンゾ「b] フラン-7-カルボキサミド

2-メチル安息香酸の代わりに2,3-ジヒドロベンゾ [b] フラン-7-カルボン酸を使用したこと以外は、実施例2と同様にして製造した。融点>270 ℃

元素分析値: C₁₅ H₁₂ N₄ O₂ として

C (%) H (%) N (%)

計算値: 64.28 4.32 19.99

実測値: 64.02 4.44 19.79

MS (EI): $280 \, (M^+)$. $^1H-NMR \, (400MHz, DMSO-d_6)$ $\delta \, (ppm)$: $3.33 \, (2H, t, J=8.8Hz)$, $4.86 \, (2H, t, J=8.8Hz)$, $7.03 \, (1H, t, J=7.3Hz)$, $7.51 \, (1H, d, J=7.3Hz)$, $7.67 \, (1H, d, J=7.3Hz)$, $7.89 \, (1H, d, J=5.4Hz)$, $8.21 \, (1H, s)$, $8.41 \, (1H, d, J=5.4Hz)$, $8.21 \, (1H, s)$, $8.41 \, (1H, d, J=5.4Hz)$, $10.39 \, (1H, br.s)$, $13.63 \, (1H, br.s)$. IR (KBr): 3120, 1689, 1595, 1546, 1517, 1437, $1416 \, cm^{-1}$.

<u>実施例60</u>

<u>5-クロロー2、3-ジヒドロー2ーメチルーNー(1 Hーピラゾロ [3、4-b] ピリジンー4ーイル)ーベンゾ [b] フランー7ーカルボキサミド</u>

2-メチル安息香酸の代わりに5-クロロ-2, 3-ジヒドロ-2-メチルーベンゾ [b] フラン-7-カルボン酸を使用したこと以外は、実施例2と同様にして製造した。融点>270 $^{\circ}$

元素分析値: C₁₆ H₁₃ ClN₄ O₂として

C (%) H (%) N (%)

計算值: 58.45 3.99 17.04

実測値: 58.05 4.07 17.00

MS (EI): $329 (M^{+}) \cdot {}^{1}H - NMR (400MHz, DMSO - d_{6})$

 δ (ppm) : 1. 54 (3H, d, J=5. 9Hz), 3. 42-3. 49

(2H, m), 5. 27-5. 30 (1H, m), 7. 54 (1H, s), 7.

61 (1H, s), 7.87 (1H, d, J=5.3Hz), 8.21 (1H,

s), 8. 43 (1H, d, J=5. 3Hz), 10. 39 (1H, br. s),

13.65 (1H, br. s). IR (KBr) : 2976, 1690, 162

6, 1592, 1545, 1514, 1446, 1385 cm⁻¹.

<u>実施例61</u>

6-クロロ-3, 4-ジヒドロ-N-(1H-ピラゾロ[3, 4-b] ピリジン-4-イル) -2H-1, 4-ベンゾオキサジン-8-カルボキサミド・1/4 水和物

6-クロロ-3 、4-ジヒドロ-2 H-1 、4-ベンゾオキサジン-8-カルボン酸(1.0g)、4-アミノピラゾロ [3,4-b] ピリジン(1.0g)およびトリエチルアミン(1.1g)のDMF(20mL)溶液に、ジエチルリン酸シアニド(1.0g)を加え、1時間攪拌した後、一昼夜室温で放置した。得られた溶液を酢酸エチルで抽出後、飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。溶媒を減圧下留去し、得られた結晶を酢酸エチルで洗浄することにより、標題化合物(110.0mg)を淡黄色結晶として得た。融点>270 で元素分析値: C_{15} H $_{12}$ C 1 N $_{5}$ O $_{2}$ ・ 1/4 H $_{2}$ O として

C (%) H (%) N (%)

計算値: 53.90 3.77 20.95

実測値: 53.84 3.72 20.67

MS (EI): $329 \, (M^+) \cdot {}^{1}H-NMR \, (400MHz, DMSO-d_6)$ $\delta \, (ppm): 3.62 \, (2H, br.t), 4.31 \, (2H, br.t), 6.$ $45 \, (1H, s), 6.75 \, (1H, d, J=2.5Hz), 6.82 \, (1H, d, J=2.5Hz), 7.85 \, (1H, d, J=4.5Hz), 8.34 \, (1H, s),$ $8.39 \, (1H, d, J=5.4Hz), 10.74 \, (1H, br.s), 13.5$ $3(1H, br.s). IR \, (KBr): 3298, 1684, 1622, 159$ $3,1520 \, cm^{-1}.$

<u>実施例62</u>

6-クロロー3、4-ジヒドロー2、2-ジメチルーNー(1 H-ピラゾロ $\boxed{3}$ 、4-b $\boxed{2}$ ピリジンー4-イル)-2 H-1、4-ベンゾオキサジン-8-カルボ キサミド・1/4水和物

6-クロロ-3, 4-ジヒドロ-2 H-1, 4-ベンゾオキサジン-8-カル ボン酸の代わりに6-クロロ-3, 4-ジヒドロ-2, 2-ジメチル-2 H-1,

4 -ベンゾオキサジン- 8 -カルボン酸を使用したこと以外は、実施例 6 1 と同様にして製造した。融点> 2 8 0 ℃

元素分析値: C₁₇ H₁₆ N₅ O₂ C 1 · 1/4 H₂ Oとして

C (%) H (%) N (%)

計算值: 56.51 4.32 19.38

実測値: 56.56 4.77 18.99

MS (EI): $357 (M^++1) \cdot ^1H-NMR (400MHz, DMSO-d_6) \delta (ppm): 1.33 (6H, s), 3.12 (2H, s), 6.56 (1H, br. s), 6.80 (1H, d, J=2.9Hz), 6.92 (1H, s), 7.88 (1H, d, J=5.4Hz), 8.28 (1H, s), 8.41 (1H, d, J=4.8Hz), 10.57 (1H, br. s), 13.62 (1H, br. s). IR (KBr): <math>3358$, 1665, 1620, 1590, 1540, 1512, $1312 cm^{-1}$.

<u>実施例63</u>

6-2000-3, 4-35210-4-4-4+3+3-30-10-3, 4-35210-4-4-4-3+3-3-10-10-3, 4-35210-4-4-3+3-3-10-10-3, 4-35210-4-4-3+3-3-10-10-3, 4-35210-1

6-クロロ-3, 4-ジヒドロ-2 H-1, 4-ベンゾオキサジン-8-カルボン酸の代わりに6-クロロ-3, 4-ジヒドロ-4-メチル-2 H-1, 4-ベンゾオキサジン-8-カルボン酸を使用したこと以外は、実施例61と同様にして製造した。融点>270 $^{\circ}$

元素分析値: C₁₆ H₁₄ N₅ O₂ C 1 として

C (%) H (%) N (%)

計算値: 55.90 4.10 20.37

実測値: 55.30 4.20 20.61

MS (EI) : 343 (M⁺). $^{1}H-NMR$ (400MHz, DMSO-d₆)

 δ (ppm): 2. 91 (3H, s), 3. 35 (2H, t, J=4. 4Hz),

4. 38 (2H, br. t), 6. 84 (1H, d, J=2.5Hz), 6. 8
7(1H, s), 7. 85 (1H, d, J=5.4Hz), 8. 36(1H, s),
8. 39(1H, d, J=5.4Hz), 10. 75(1H, br. s), 13. 5
7(1H, br. s). IR (KBr): 3325, 1684, 1620, 159
1, 1539, 1516, 1263cm⁻¹.

<u>実施例64</u>

6-DDD-3, $4-\mathcal{O}$ ヒドロ-2, $4-\mathcal{O}$ メチル-N-($1H-\mathcal{C}$ ラゾロ[3, $4-\mathbf{b}$] \mathcal{C} \mathcal{C}

6-クロロ-3, 4-ジヒドロ-2 H-1, 4-ベンゾオキサジン-8-カルボン酸の代わりに6-クロロ-3, 4-ジヒドロ-2, 4-ジメチル-2 H-1, 4-ベンゾオキサジン-8-カルボン酸を使用したこと以外は、実施例61と同様にして製造した。融点> 260 $^{\circ}$

元素分析値: C₁₇ H₁₆ N₅ O₂ Clとして

C (%) H (%) N (%)

計算値: 57.07 4.51 19.57

実測値: 57.52 4.68 19.65

MS (EI) : 357 (M⁺). ¹H-NMR (400MHz, DMSO- d_6)

 δ (ppm): 1.29 (3H, d, J=8.0Hz), 2.86 (3H, s),

3.03 (1H, m), 3.41 (1H, m), 4.47 (1H, br. s),

6. 85 (1H, d, J=4.0Hz), 6. 91 (1H, d, J=4.0Hz),

7.88(1H, d, J=8.0Hz), 8.35(1H, s), 8.40(1

H, d, J=8. 0 Hz), 10. 66 (1 H, br. s), 13. 59 (1 H,

br. s). IR (KBr): 3317, 1678, 1591, 1512, 13 29cm⁻¹.

<u>実施例65</u>

6-0000-4- (4-000ペンジル)-3, 4-ジヒドロ-N-(1H-ピ

<u>ラゾロ「3、4-b] ピリジン-4-イル)-2H-1、4-ベンゾオキサジン</u> -8-カルボキサミド・1/2水和物

6-0ロロー3、4-3ヒドロー2H-1、4-4ンゾオキサジンー8-カル ボン酸の代わりに6-クロロ-4-(4-クロロベンジル)-3, 4-ジヒドロ -2H-1,4-ベンゾオキサジン-8-カルボン酸を使用したこと以外は、実 施例61と同様にして製造した。融点250℃

元素分析値: C₂, H₁, Cl₂ N₅ O₂・ 1/2 H₂ Oとして

C (%)

H(%)

N (%)

計算值:

57.63

3.91

15.12

実測值:

57.40 3.94 15.24

 $^{1}H-NMR$ (400MHz, DMSO-d₆) δ (ppm) : 3. 52 (2H,

s), 4. 39 (2H, s), 4. 59 (2H, s), 6. 77 (1H, s),

6.83 (1H, s), 7.34 (2H, d, J=8.3Hz), 7.44 (2

H, d, J=8.3Hz, 7.85 (1H, m), 8.37 (1H, s), 8.

40 (1H, d, J=5. 4Hz), 10. 79 (1H, br. s), 13. 5

7 (1H, br. s). IR (KBr): 3333, 1685, 1516, 14 $89, 1263 \text{ cm}^{-1}$.

実施例 6 6

<u>b | ピリジン-4-イル) - 2 H - 1 、4 - ベンゾオキサジン - 8 - カルボキサ</u> ミド

6-0ロロ-3, 4-3ヒドロ-2H-1, 4-4ンゾオキサジン-8-カル ボン酸の代わりに6-ブロモ-3, 4-ジヒドロ-4-メチル-2H-1, 4-ベンゾオキサジンー8ーカルボン酸を使用したこと以外は、実施例61と同様に して製造した。

 $^{1}H-NMR$ (400MHz, DMSO-d₆) δ (ppm) : 2. 49 (3H, s), 2. 91 (2H, s), 4. 38 (2H, s), 6. 89 (1H, s),

6. 99 (1H, s), 7. 85 (1H, d, J=4. 9Hz), 8. 36 (1H, s), 8. 40 (1H, d, J=5. 4Hz), 10. 75 (1H, br. s), 13. 57 (1H, br. s).

<u>実施例67</u>

3、4-ジヒドロ-6-メトキシ-4-メチル-N-(1H-ピラゾロ[3、4-b]ピリジン-4-イル)-2H-1、<math>4-ベンゾオキサジン-8-カルボキサミド

6-クロロ-3, 4-ジヒドロ-2 H-1, 4-ベンゾオキサジン-8-カルボン酸の代わりに3, 4-ジヒドロ-6-メトキシ-4-メチル-2 H-1, 4-ベンゾオキサジン-8-カルボン酸を使用したこと以外は、実施例61と同様にして製造した。融点>260 $^{\circ}$

元素分析値: C₁₇ H₁₇ N₅ O₃ として

C (%) H (%) N (%)

計算值: 60.12 5.05 20.64

実測値: 59.82 5.03 20.31

MS (EI): $339 \, (M^+) \cdot {}^{1}H-NMR \, (400MHz, DMSO-d_6)$ $\delta \, (ppm)$: 2.89 (3H, s), 3.32 (2H, br. t), 3.72 (3H, s), 4.38 (2H, br. t), 6.42 (1H, d, J=2.9 Hz), 6.52 (1H, d, J=2.9Hz), 7.88 (1H, d, J=5.4Hz), 8.34(1H, s), 8.39(1H, d, J=5.3Hz), 10.72(1H, br. s), 13.57(1H, br. s). IR (KBr): 331 7,1680,1595,1543,1518,1379,1332,1273 cm⁻¹.

実施例68

3, 4-y = y = 1 - 4 - x + y = 6 - x + y + x + y = 1 - 1 - 1 + 1 - 2 + 1 - 2 + 1 - 1 - 2 + 1 - 1 - 2 + 1 - 2

6-クロロ-3, 4-ジヒドロ-2 H-1, 4-ベンゾオキサジン-8-カルボン酸の代わりに3, 4-ジヒドロ-4-メチル-6-メチルチオ-2 H-1, 4-ベンゾオキサジン-8-カルボン酸を使用したこと以外は、実施0 6 1 と同様にして製造した。融点 2 6 3 - 2 6 5 0

元素分析値: C₁₇ H₁₇ N₅ O₂ Sとして

541, 1332, 1269 cm⁻¹.

C (%) H (%) N (%)

計算値: 57.45 4.82 18.70

実測値: 57.56 4.88 18.9.3

MS (EI): 355 (M⁺). ¹H-NMR (400MHz, DMSO-d₆) δ (ppm): 2.49 (3H, s), 2.90 (3H, s), 3.32 (2H, m), 4.38 (2H, m), 6.75 (1H, s), 6.82 (1H, d, J =2.5Hz), 7.87 (1H, d, J=4.8Hz), 8.36 (1H, s), 8.38 (1H, d, J=4.9Hz), 10.72 (1H, br. s), 13. 59 (1H, br. s). IR (KBr): 3321, 1680, 1591, 1

実施例 6 9

6-クロロー3, 4-ジヒドロー2 H-1, 4-ベンゾオキサジン-8-カルボン酸の代わりに6-クロロー3, 4-ジヒドロー4-メチルー3-オキソー2 H-1, 4-ベンゾオキサジン-8-カルボン酸を使用したこと以外は、実施例61と同様にして製造した。融点>270 $^{\circ}$ $^{\circ}$

元素分析値: C₁₆ H₁₂ ClN₅ O₃ · H₂ Oとして

C (%) H (%) N (%)

計算值: 52.40 3.57 19.10

実測値: 52.71 3.37 18.69

MS (FAB): 358 (M⁺+1). ¹H-NMR (400MHz, DMSO-d₆) δ (ppm): 3. 31 (3H, s), 4. 86 (2H, s), 7. 38 (1H, d, J=1. 9Hz), 7. 45 (1H, d, J=2. 0Hz), 7. 8 5 (1H, d, J=5. 4Hz), 8. 36 (1H, s), 8. 41 (1H, d, J=5. 2Hz), 10. 89 (1H, br. s), 13. 59 (1H, br. s). IR (KBr): 3342, 3101, 1691, 1585, 1529, 1466, 1371 cm⁻¹.

<u>実施例70</u>

2-メトキシ-N-(1-メチル-1H-ピラゾロ[3,4-b]ピリジン-4- - イル) ベンズアミド

実施例 7 で得られた 2-メトキシ-N-(1H-ピラゾロ[3,4-b]ピリジン-4-イル)ベンズアミド(500mg)とカリウムーセーブトキシド(627mg)のDMF(18m1)溶液にヨウ化メチル(1g)を加え、室温で2時間攪拌した。得られた溶液を酢酸エチルで抽出後、飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧留去後、析出した結晶をジイソプロピルエーテルで洗浄することにより、標記化合物の白色結晶(23mg)を得た。融点 <math>176-178 ℃

元素分析値: C₁₅ H₁₄ N₄ O₂ として

C (%) H (%) N (%)

計算值: 63.82 5.00 19.85

実測値: 63.76 5.05 19.75

MS (EI): $282 \, (M^+)$. ¹H-NMR (400MHz, DMSO-d₆) δ (ppm): 3.93 (3H, s), 4.03 (3H, s), 7.10 (1H, dd, J=7.3 and 7.8Hz), 7.23 (1H, d, J=8.3H z), 7.55 (1H, dd, J=6.8 and 6.8Hz), 7.69 (1H, d, J=7.8Hz), 7.92 (1H, d, J=5.3Hz), 8. 35 (1H, d, J=5.4Hz), 8.44 (1H, d, J=5.4Hz),

10. 77 (1H, br. s). IR (KBr): 3325, 1682, 161 4, 1537, 1336, 1302cm⁻¹.

<u> 実施例71</u>

<u>2-メトキシーN-(1H-ピラゾロ[3,4-d]ピリミジン-4-イル)ベンズアミド・1/5水和物</u>

2-メチル安息香酸の代わりに2-メトキシ安息香酸を使用し、4-アミノピラゾロ [3,4-b] ピリジンの代わりに4-アミノピラゾロ [3,4-d] ピリミジンを使用したこと以外は、実施例2と同様にして製造した。融点259 $\mathbb C$

N (%)

元素分析値: C₁₃ H₁₁ N₅ O₂・ 1/5 H₂ Oとして

H (%)

計算值: 57.22 4.21 25.67

C (%)

実測値: 57.04 4.43 25.68

MS (EI): $269 (M^{+})$. $^{1}H-NMR (400MHz, DMSO-d_{6})$ $\delta (ppm)$: 3.99 (3H, s), 7.14 (1H, t, J=7.3Hz), 7.27 (1H, d, J=6.0Hz), 7.62 (1H, t, J=7.3Hz), 7.92 (1H, d, J=6.0Hz), 8.58 (1H, s), 8.64 (1H, s), 11.05 (1H, br. s), 13.96 (1H, br. s). I R (KBr): 1703, 1599, 1503, 1481, 1466, 1440, $1286 cm^{-1}$.

実施例72

2-メトキシ-N-(1 H-ピロロ [2 , 3-b] ピリジン-4-イル) ベンズ アミド

元素分析値: C₁₅ H₁₃ N₃ O₂ として

C (%) H (%) N (%)

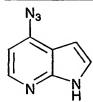
計算值: 67.40 4.90 15.72

実測値: 67.32 4.93 15.61

MS (EI): 267 (M⁺). ¹H-NMR (400MHz, DMSO-d₆)
δ (ppm): 4.02 (3H, s), 6.64 (1H, d, J=1.4Hz),
7.13 (1H, t, J=7.3Hz), 7.26 (1H, d, J=8.3Hz),
7.40 (1H, t, J=3.0Hz), 7.55-7.60 (1H, m), 7.
85 (1H, dd, J=1.4 and 7.3Hz), 7.97 (1H, d,
J=5.3Hz), 8.15 (1H, d, J=5.3Hz), 10.43 (1H,
br. s), 11.68 (1H, br. s). IR (KBr): 3071, 30
06, 1680, 1613, 1592, 1538, 1512, 1496, 153
8, 1512, 1496, 1482, 1338 cm⁻¹.

原料合成例1

4-アジド-1H-ピロロ「2、3-b] ピリジン



既存の方法により得られる、4-0ロロー1 Hーピロロ [2,3-b] ピリジン (16.0g) のジメチルホルムアミド (150ml) 溶液に、アジ化ナトリウム (10.2g) と塩化アンモニウム (8.40g) を加え、100℃で8時間攪拌した。反応溶液を室温まで戻し、水 (300ml) を加え酢酸エチルにて抽出した。有機層を水、飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥し、溶媒を留去することにより、目的の4-アジドー1 Hーピロロ [2,3-b] ピリジン 11.3 gを褐色の固体として得た。

 $^{1}H-NMR$ (400 MHz, DMSO-d₆) δ : 6. 45 (d, J=3Hz, 1H), 6. 88 (d, J=5Hz, 1H), 7. 45 (d, J=4Hz, 1H), 8. 17 (d, J=5Hz, 1H), 11. 85 (s, 1H)

原料合成例2

0℃で4-アジド-1H-ピロロ[2,3-b]ピリジン(10.0g)のジメチルホルムアミド(75m1)溶液に、ジイソプロピルエチルアミン(16.4m1)と2-(トリメチルシリル)エトキシメチルクロライド(12.6g)を加え、室温で5時間攪拌した。その後、反応溶液に水(300m1)を加え酢酸エチルにて抽出し、得られた有機層を水、飽和食塩水で洗浄した。この溶液を無水硫酸マグネシウムで乾燥し、溶媒を留去することにより、4-アジド-1-[2-(トリメチルシリル)エトキシメチル]-1H-ピロロ[2,3-b]ピリジンの粗生成物 18.2 gを得た。

得られた 4-rジドー1-[2-(トリメチルシリル) エトキシメチル]-1 H-ピロロ[2,3-b] ピリジンの粗生成物をイソプロピルアルコール(150m1)に溶解し、室温で水素化ホウ素ナトリウム(2.35g)をゆっくり加えた。反応溶液を室温で 6 時間攪拌した後、水(200m1)を加え、酢酸エチルにて抽出を行った。有機層を水、飽和食塩水により洗浄し、無水硫酸ナトリウムにて乾燥した。溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製した後、酢酸エチルーヘキサンにて再結晶することにより、目的の 4-rミノー1-[2-(トリメチルシリル)エトキシメチル]-1 H-ピロロ[2,3-b] ピリジン12.2g を淡褐色結晶として得た。

 $^{1}H-NMR$ (400 MHz, DMSO-d₆) $\delta:-0.09$ (s, 9H), 0.81 (t, J=8Hz, 2H), 3.47 (t, J=8Hz, 2H), 5.

48 (s, 2H), 6.19 (d, J=5Hz, 1H), 6.20 (s, 2H), 6.56 (d, J=4Hz, 1H), 7.19 (d, J=4Hz,), 7.76 (d, J=5Hz, 1H)

<u>実施例73</u>

2-フルオロ-N-(1H-ピロロ[2, 3-b] ピリジン-4-イル) ベンズアミド

室温で、4-アミノ-1-[2-(トリメチルシリル) エトキシメチル]-1H-ピロロ[2,3-b] ピリジン(500mg)とトリエチルアミン(634mg)のテトラヒドロフラン溶液(20m1)に、2-フルオロベンゾイルクロライド(497mg)を加えた。この混合物を室温で4時間撹拌した後、水(50m1)を加え、酢酸エチルにて抽出した。得られた有機層を水、飽和食塩水にて洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。減圧下で溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにて精製することにより、 $2-フルオロ-N-\{1-[2-(トリメチルシリル) エトキシメチル]-1H-ピロロ[2,3-b] ピリジン-4-イル ベンズアミドを無色結晶として<math>727mg$ 得た。

この2-7ルオロ $-N-\{1-[2-(トリメチルシリル) エトキシメチル]-1H-ピロロ[2,3-b] ピリジン<math>-4-4$ ル $\}$ ベンズアミドに4規定塩酸ジオキサン溶液(30m1)を加え、室温で4時間攪拌した。反応溶液に水を加えた後、アルカリ性になるまで炭酸カリウムを加え、酢酸エチルにて抽出した。得られた有機層を水、飽和食塩水にて洗浄し、無水硫酸マグネシウムにて乾燥した。減圧下で溶媒を留去し、得られた残渣に水(30m1)とメタノール(15m1)と酢酸ナトリウム(6.00g)を加え、還流下で1時間攪拌した。水(100m1)を加えた後、酢酸エチルにて抽出し、得られた有機層を水、飽和食塩水にて洗浄し、無水硫酸マグネシウムにて乾燥した。減圧下で溶媒を留去し、残渣を酢酸エチルーヘキサンにて再結晶することにより、目的の2-7ルオローNー(1H-ピロロ[2,3-b] ピリジン-4-4ル)ベンズアミドを無色結晶として225mg得た。融点235-237 $\mathbb C$ (9解)

 $MS (EI) : 255 (M^{+}).$

¹H-NMR (400MHz, DMSO-d₆) δ (ppm): 6.79 (1H, s), 7.30-7.40 (3H, m), 7.60 (1H, br. q, J=7Hz), 7.71 (1H, t, J=7Hz), 7.84 (1H, d, J=5Hz), 8.15 (1H, d, J=5Hz), 10.54 (1H, s), 11.63 (1H, br. s).

実施例74

N-(1H-ピロロ[2,3-b] ピリジン-4¬イル) ベンズアミド

 $MS (EI) : 237 (M^{+}).$

 1 H-NMR(400MHz,DMSO-d₆) δ (ppm):6.80(1H,s),7.37(1H,s),7.50-7.65(3H,m),7.69(1H,d,J=5Hz),7.98(2H,d,J=7Hz),8.16(1H,d,J=5Hz),10.39(1H,s),11.51(1H,br.s). 实施例75

2-クロロ-N- (1H-ピロロ[2, 3-b] ピリジン-4-イル) ベンズア ミド・1/3水和物

4-アミノ-1-[2-(トリメチルシリル) エトキシメチル]-1 Hーピロロ [2,3-b] ピリジン(500 mg) と2-クロロベンゾイルクロライド(659 mg) を用いて、実施例73と同様の反応操作を行うことにより、目的の2-クロローN-(1Hーピロロ[2,3-b] ピリジン-4-イル) ベンズアミド・1/3水和物を淡黄色の結晶として272 mg得た。融点>225 $\mathbb C$ (分解)

 $MS (EI) : 271, 273 (M^{+}).$

 $^{1}H-NMR$ (400MHz, DMSO-d₆) δ (ppm): 6.82 (1H, s), 7.35 (1H, s), 7.45-7.65 (4H, m), 7.86 (1H, br. s), 8.15 (1H, d, J=5Hz), 10.70 (1H, s), 11.63 (1H, br. s).

<u>実施例76</u>

2-ブロモ-N- (1H-ピロロ「2, 3-b] ピリジン-4-イル) ベンズア ミド

4-アミノー1-[2-(トリメチルシリル) エトキシメチル]-1H-ピロロ[2,3-b] ピリジン(300mg)と2-ブロモベンゾイルクロライド(302mg)を用いて、実施例73と同様の反応操作を行うことにより、目的の2-ブロモーN-(1H-ピロロ[2,3-b] ピリジンー4-イル)ベンズアミドを無色の結晶として<math>157mg得た。融点239-241°C(分解)MS(EI):315,317(M⁺).

¹H-NMR (400MHz, DMSO-d₆) δ (ppm): 6.81 (1H, s), 7.34 (1H, br. s), 7.44 (1H, t, J=6Hz), 7. 51 (1H, t, J=7Hz), 7.59 (1H, d, J=6Hz), 7.73 (1H, d, J=8Hz), 7.85 (1H, d, J=5Hz), 8.15 (1H, d, J=5Hz), 10.68 (1H, s), 11.61 (1H, br. s).

<u>実施例77</u>

2-メチル-N-(1H-ピロロ[2, 3-b] ピリジン-4-イル) ベンズア ミド

4-アミノ-1-[2-(トリメチルシリル) エトキシメチル]-1 Hーピロロ [2,3-b] ピリジン(500mg)と2-メチルベンゾイルクロライド(584mg)を用いて、実施例73と同様の反応操作を行うことにより、目的の2-メチル-N-(1H-ピロロ[2,3-b] ピリジン-4-イル) ベンズアミ

ドを無色の結晶として148mg得た。融点240-241℃ MS(EI):351(M+).

 1 H-NMR (400MHz, DMSO-d₆) δ (ppm) : 2. 42 (3H, s), 6. 84 (1H, s), 7. 34 (3H, br. s), 7. 42 (1H, d, J=8Hz), 7. 51 (1H, d, J=8Hz), 7. 85 (1H, br. s), 8. 15 (1H, br. s), 10. 50 (1H, s), 11. 59 (1H, br. s).

<u>実施例78</u>

<u>2-トリフルオロメチル-N-(1H-ピロロ[2,3-b]ピリジン-4-イル)ベンズアミド・2/3水和物</u>

4-rミノー1-[2-(トリメチルシリル) エトキシメチル]ー1 Hーピロロ [2,3-b] ピリジン(300mg)と2ートリフルオロメチルベンゾイルクロライド(240mg)を用いて、実施例73と同様の反応操作を行うことにより、目的の2-トリフルオロメチルーN-(1H-ピロロ[2,3-b] ピリジンー4-イル)ベンズアミド・2/3水和物を無色の結晶として156 mg得た。融点239-241 C

 $MS (EI) : 305 (M^{+})$.

 $^{1}H-NMR$ (400MHz, DMSO-d₆) δ (ppm): 6.78 (1H, d, J=3Hz), 7.36 (1H, d, J=3Hz), 7.70-7.90 (5H, m), 8.16 (1H, d, J=5Hz), 10.77 (1H, s), 11.65 (1H, br. s).

<u>実施例79</u>

2-ニトロ-N-(1H-ピロロ[2,3-b] ピリジン-4-イル) ベンズア ミド

4-アミノー1-[2-(トリメチルシリル) エトキシメチル]-1 H-ピロロ[2,3-b] ピリジン(472 mg)と<math>2-ニトロベンゾイルクロライド(35 mg)を用いて、実施例<math>73 と同様の反応操作を行うことにより、目的の2

ーニトローNー (1 H - ピロロ [2, 3 - b] ピリジン- 4 - イル) ベンズアミドを黄色の結晶として1 0 3 m g 得た。融点> 2 7 0 \circ (9 %)

 $MS (EI) : 282 (M^{+}).$

 $^{1}H-NMR$ (400MHz, DMSO-d₆) δ (ppm): 6.74 (1H, s), 7.37 (1H, d, J=3Hz), 7.75-7.85 (3H, m), 7.91 (1H, t, J=7Hz), 8.17 (1H, d, J=5Hz), 8.22 (1H, d, J=8Hz), 10.81 (1H, s), 11.65 (1H, br. s).

<u>実施例80</u>

2, 6-ジフルオロ-N-(1H-ピロロ [2, 3-b] ピリジン-4-イル) ベンズアミド

 $4-アミノ-1-[2-(トリメチルシリル) エトキシメチル]-1H-ピロロ [2,3-b] ピリジン (1.00g) と2,6-ジフルオロベンゾイルクロライド (724mg) を用いて、実施例73と同様の反応操作を行うことにより、目的の2,6-ジフルオローN-(1H-ピロロ[2,3-b] ピリジン-4-イル) ベンズアミドを無色の結晶として442mg得た。融点>250℃ MS (EI):273 (<math>M^+$).

 $^{1}H-NMR$ (400MHz, DMSO-d₆) δ (ppm): 6.76 (1H, s), 7.27 (2H, t, J=8Hz), 7.37 (1H, d, J=3Hz), 7.55-7.65 (1H, m), 7.86 (1H, d, J=5Hz), 8.17 (1H, d, J=5Hz), 10.93 (1H, s), 11.68 (1H, br. s).

<u>実施例81</u>

2, 3, 6-トリフルオロ-N-(1H-ピロロ[2, 3-b] ピリジン-4-イル) ベンズアミド

4-Pミノー1-[2-(トリメチルシリル) エトキシメチル]-1 Hーピロロ [2,3-b] ピリジン(670 mg)と2,3,6-トリフルオロベンゾイル

クロライド (500mg) を用いて、実施例 73 と同様の反応操作を行うことにより、目的の 2 、 3 、 6 ートリフルオローNー (1H ーピロロ [2 、3 ーb] ピリジンー4 ーイル) ベンズアミドを無色の結晶として 159mg 得た。融点 >250 (分解)

 $MS (EI) : 291 (M^{+}).$

 1 H-NMR (400MHz, DMSO-d₆) δ (ppm) : 6. 75 (1H, s), 7. 35 (1H, br. t, J=8Hz), 7. 41 (1H, t, J=3 Hz), 7. 65-7. 80 (1H, m), 7. 86 (1H, d, J=5Hz), 8. 19 (1H, d, J=5Hz), 11. 02 (1H, s), 11. 73 (1H, br. s).

実施例82

3-0ロロー2, 6-3フルオローNー(1 Hーピロロ[2, 3-b] ピリジン-4-1ル) ベンズアミド

4-アミノ-1-[2-(トリメチルシリル) エトキシメチル]-1H-ピロロ [2,3-b] ピリジン(815mg)と3-クロロ-2,6-ジフルオロベン ゾイルクロライド(656mg)を用いて、実施例73と同様の反応操作を行う ことにより、目的の<math>3-クロロ-2,6-ジフルオロ-N-(1H-ピロロ[2,3-b] ピリジン-4-イル)ベンズアミドを無色の結晶として567mg得た。融点>270°C(分解)

 $MS (EI) : 307,309 (M^{+})$.

¹H-NMR (400MHz, DMSO-d₆) δ (ppm): 6.84 (1H, s), 7.45-7.55 (2H, m), 7.96 (2H, br.d, J=5Hz), 8.29 (1H, d, J=5Hz), 11.10 (1H, s), 11.82 (1H, br.s).

実施例83

2, 6-ジフルオロ-3-メチル-N-(1H-ピロロ「2, 3-b] ピリジン -4-イル) ベンズアミド・1/5水和物

4-Pミノー1-[2-(トリメチルシリル) エトキシメチル]-1 H-ピロロ [2,3-b] ピリジン (500 mg) と2,6-ジフルオロ-3-メチルーベンゾイルクロライド (365 mg) を用いて、実施例73と同様の反応操作を行うことにより、目的の2,6-ジフルオロ-3-メチル-N-(1 H-ピロロ [2,3-b] ピリジン-4-イル) ベンズアミド・1/5 水和物を無色の結晶として257 mg 得た。融点>260 \mathbb{C} (分解)

 $MS (EI) : 287 (M^{+})$.

¹H-NMR (400MHz, DMSO-d₆) δ (ppm): 6.87 (1H, s), 7.26 (1H, t, J=8Hz), 7.47 (1H, s), 7.58 (1H, q, J=7Hz), 7.96 (1H, d, J=5Hz), 8.27 (1H, d, J=5Hz), 11.00 (1H, s), 11.77 (1H, br. s).

実施例84

メチル 2-[N-(1H-ピラゾロ[3,4-b]ピリジン-4-イル) カルバ モイル]ベンゾエート・塩酸塩

氷冷下メタノール(20m1)に塩化チオニル($775\mu1$)を加え15分間 撹拌した。この溶液に、実施例22で得られた2-[N-(1H-ビラゾロ[3,4-b])ピリジン-4-(4))カルバモイル)安息香酸(1.0g)を加え、室温で1.5時間撹拌した。反応溶液中に析出した結晶を濾取し、メタノールにて洗浄することにより、目的のメチル 2-[N-(1H-ビラゾロ[3,4-b])ピリジン-4-(4))カルバモイル)ベンゾエート・塩酸塩を白色結晶として0.64g得た。融点167-170°C(分解)

 1 H-NMR (400MHz, DMSO-d₆) δ : 3. 15(3H, s), 4. 50-5. 50 (2H, brs), 7. 64-7. 68 (2H, m), 7. 72 -7. 76 (1H, m), 7. 98-8. 10 (2H, m), 8. 61 (1H, m) 8. 71 (1H, m), 11. 58 (1H, brs).

<u>実施例85</u>

2, 5-ジクロロ-N-(1H-ピロロ[2, 3-b] ピリジン-4-イル) ベンズアミド

4-アミノ-1-[2-(トリメチルシリル) エトキシメチル]-1H-ピロロ [2,3-b] ピリジン(250mg)と2,5-ジクロロベンゾイルクロライド(200mg)を用いて、実施例73と同様の反応操作を行うことにより、目的の2,5-ジクロローN-(1H-ピロロ[2,3-b] ピリジンー4ーイル)ベンズアミドを白色の結晶として47mg得た。融点>260°C(分解)MS(EI):305,307(M⁺).

¹H-NMR (400MHz, DMSO-d₆) δ (ppm): 6.79 (1H, s), 7.37 (1H, t, J=2.9Hz), 7.62 (1H, s), 7.6 3 (1H, s), 7.79 (1H, s), 7.85 (1H, d, J=4.9Hz), 8.16 (1H, d, J=5.4Hz), 10.75 (1H, s), 11.65 (1H, s).

実施例86

<u>5-ブロモー2-クロローN-(1H-ピロロ[2,3-b]ピリジン-4-イル)ベンズアミド</u>

4-rミノー1-[2-(トリメチルシリル) エトキシメチル]-1 H-ピロロ [2,3-b] ピリジン (250mg) と5-プロモー2-クロロベンゾイルクロライド (240mg) を用いて、実施例73と同様の反応操作を行うことにより、目的の5-プロモー2-クロローN-(1H-ピロロ[2,3-b] ピリジンー4-イル) ベンズアミドを白色の結晶として44mg得た。融点>260 (分解)

 $MS (EI) : 349, 351 (M^{+}).$

 1 H-NMR (400MHz, DMSO-d₆) δ (ppm) : 6. 79 (1H, dd, J=2.0, 3.5Hz), 7. 37 (1H, t, J=2.9Hz), 7. 56 (1H, d, J=8.3Hz), 7. 74 (1H, dd, J=2.5, 8. 3Hz), 7. 85 (1H, d, J=4.9Hz), 7. 89 (1H, d, J=

2. 4 Hz), 8. 16 (1H, d, J=5. 4 Hz), 10. 75 (1H, s), 11. 65 (1H, s).

<u>実施例87</u>

2-クロロ-5-ニトロ-N-(1H-ピロロ[2, 3-b] ピリジン-4-イル) ベンズアミド

4-rミノー1-[2-(トリメチルシリル) エトキシメチル]-1 H-ピロロ [2,3-b] ピリジン (250 mg) と2-クロロ-5-ニトロベンゾイルクロライド (210 mg) を用いて、実施例73 と同様の反応操作を行うことにより、目的の2-クロロ-5-ニトロ-N-(1H-ピロロ[2,3-b] ピリジン-4-イル) ベンズアミドを淡黄色の結晶として7 mg 得た。融点>250 $\mathbb C$ (分解)

MS (EI) : 316, 318 (M^+).

 1 H-NMR (400MHz, DMSO-d₆) δ (ppm) : 6. 77 (1H, s), 7. 38 (1H, m), 7. 87 (1H, d, J=4.8Hz), 7. 9 2 (1H, d, J=8.8Hz), 8. 18 (1H, d, J=5.3Hz), 8. 37 (1H, dd, J=2.9, 8.8Hz), 8. 53 (1H, d, J=2.9Hz), 10. 85 (1H, s), 11. 68 (1H, s).

実施例88

 $2-アジド-N-(1H-ピラゾロ <math>\begin{bmatrix} 3, 4-b \end{bmatrix}$ ピリジン-4-イル) ベンズアミド

元素分析値: C₁₃H₉N₇Oとして

C (%) H (%) N (%)

計算值: 55.91 3.25 35.11

実測値: 55.87 3.55 35.12

 $MS (EI) : 279 (M^{+}).$

 $^{1}H-NMR$ (400MHz, DMSO-d₆) δ (ppm): 7.34 (1H, t, J=7.3Hz), 7.48 (1H, d, J=7.3Hz), 7.62-7.66 (2H, m), 7.85 (1H, d, J=5.4Hz), 8.41 (1H, d, J=5.4Hz), 10.94 (1H, br. s), 13.58 (1H, br. s).

IR (KBr): 3316, 2316, 1687, 1620, 1596, 1537, 1511, 1331cm⁻¹.

実施例89

2-アセチルアミノ-N-(1H-ピラゾロ[3, 4-b] ピリジン-4-イル) ベンズアミド

実施例 18で得られた 2-PミノーN-(1H-P) 「18」 18 「18」 18 「18 」 18 「18 」 18 「18 「18 「18 「18 「18 」 18 「18 「18 「18 」 18 「18 「18 「18 「18 」 18 「18 「18 「18 」 18 「18 「18 「18 」 18 「18 「18 」 18 「18 「18 」 18 「18 「18 」 18 「18

 $MS (EI) : 295 (M^{+}).$

¹H-NMR (400MHz, DMSO-d₆) δ (ppm): 1.99 (1H, s), 7.27 (1H, t, J=7.3Hz), 7.54 (1H, d, J=7.3Hz), 7.71-7.73 (2H, m), 7.82 (1H, d, J=5.4Hz), 8.40 (1H, d, J=5.4Hz), 10.08 (1H, br.s), 10.92 (1H, br.s), 13.51 (1H, br.s).

実施例90

ルボキサミド

ベンゾイルクロリドの代わりにチオフェンー2ーカルボニルクロリドを使用し たこと以外は、実施例1と同様にして製造した。融点244℃

元素分析値: C₁₁ H₈ N₄ O S として

C (%) H (%)

N (%)

計算值:

54.09

3.30

22.94

実測値: 54.05 3.50 22.75

MS (EI): $244 (M^{+})$. ¹H-NMR (400MHz, DMSO-d₆)

 δ (ppm): 7. 28 (1H, dd, J=4.9 and 3.4Hz), 7.

59 (1H, d, J=5.4Hz), 7.95 (1H, dd, J=4.9 and

1. 0 Hz), 8. 16 (1 H, dd, J=3. 4 and 1. 0 Hz),

8. 37 (1H, s), 8. 40 (1H, d, J=5.4Hz), 10. 71(1H, br. s), 13.55 (1H, br. s).

上記実施例によって得られる化合物の構造式は以下に示す通りである。

73 HŅ. 76 ΗŅ 79 ΗŅ 82

HŅ

Br

NO₂

75 CI

ΗŅ

CF₃

CO₂Me
HN O · HCI

製剤処方例1

実施例1の化合物0.5部、乳糖25部、結晶セルロース35部およびコーンスターチ3部とをよく混和したのち、コーンスターチ2部で製した結合剤とよく練合した。この練合物を16メッシュで篩過し、オーブン中50℃で乾燥後、24メッシュで篩過する。ここに得た練合粉体とコーンスターチ8部、結晶セルロース11部およびタルク9部とをよく混合したのち、圧搾打錠して1錠当たり有効成分0.5mg含有の錠剤を得た。

製剤処方例2

実施例1の化合物1.0mgと塩化ナトリウム9.0mgを注射用水にて溶解し、濾過して発熱物質を除去し、濾液を無菌下にアンプルに移し、殺菌後、溶融密封することにより有効成分1.0mg含有注射剤を得た。

実験例

本発明化合物のグリコーゲンシンターゼキナーゼー3ベータ($GSK-3\beta$)に対する作用は次のようにして評価され、確認されたものである。

<u>試験例1:GSK-38</u>阻害作用

1%ジメチルスルホキシドを含むGSK -3β 緩衝溶液($20\,\mathrm{mmo\,1/L}$ ・トリス塩酸($\mathrm{p\,H\,7.}$ 5)、 $10\,\mathrm{mmo\,1/L}$ ・塩化マグネシウム、 $5\,\mathrm{mmo\,1}$ / L ・ジチオスレイトール) $25\,\mu\mathrm{L}$ 中にて4. $6\,\mathrm{nmo\,1}$ ・CREBホスホペプチド、0. $5\,\mathrm{nmo\,1}$ ・ウサギGSK $-3\,\beta$ 、 $5\,\mathrm{nmo\,1}$ ・ATP、 $1\,2$. $3\,\mathrm{k\,B\,q}$ ・ $[\gamma^{-3\,2}\mathrm{P}]$ ATPならびに被験化合物を、 $3\,0\,\%$ にて $2\,0\,\%$ 間反応させた。反応産物 $10\,\mu\mathrm{L}$ をイオン交換紙P $8\,\mathrm{1}$ に吸着させ、 $1\,0\,0\,\mathrm{mmo\,1/L}$ L リン酸にて洗浄後、シンチレーションカウンターにて $\mathrm{c\,pme\,2}$ 測定した。その結果、以下の表 $1\,\mathrm{o}$ 3 のように、本発明化合物は03 の $1\,\mathrm{c}$ 4 の $1\,\mathrm{c}$ 5 の値を示した。なお、CREBホスホペプチドは、 $1\,\mathrm{c\,mo\,1/Lo\,1}$ 6 の $1\,\mathrm{c\,mo\,1/Lo\,1}$ 7 の $1\,\mathrm{c\,mo\,1/Lo\,1}$ 8 の $1\,\mathrm{c\,mo\,1/Lo\,1}$ 9 の $1\,\mathrm{c\,mo\,1/Lo\,1}$ 9 の $1\,\mathrm{c\,mo\,1/Lo\,1}$ 1 の $1\,\mathrm{c\,mo\,1/Lo\,1}$ 1 の $1\,\mathrm{c\,mo\,1/Lo\,1}$ 1 の $1\,\mathrm{c\,mo\,1/Lo\,1}$ 2 の $1\,\mathrm{c\,mo\,1/Lo\,1}$ 3 の $1\,\mathrm{c\,mo\,1/Lo\,1}$ 3 の $1\,\mathrm{c\,mo\,1/Lo\,1}$ 4 の $1\,\mathrm{c\,mo\,1/Lo\,1}$ 5 の $1\,\mathrm{c\,1/Lo\,1}$ 5 の $1\,\mathrm{c\,1/Lo$

表 1

試験化合物	GSK-3月阻害作用
	$IC_{50} (\mu mol/L)$
実施例 5	5. 2
実施例7	0.12
実施例10	1.3
実施例49	5.2
実施例79	9.5

試験例2:ラット海馬培養神経細胞におけるGSK-38阻害作用

胎生 18日のラット脳海馬神経細胞を採取し、7日間培養した。培養した神経細胞に β -アミロイド(25-35) 20μ mol/Lおよび試験化合物(GSK- 3β 阻害薬)を暴露し、3時間培養することによって夕ウ蛋白質のリン酸化を誘導した。培養終了後、リン酸化夕ウ蛋白質の認識抗体(GSK- 3β によるリン酸化部位)を用いたEIA法によって夕ウ蛋白質のリン酸化レベルを測定し、GSK- 3β 阻害薬の神経細胞内GSK- 3β 阻害作用を評価した。その結果、実施例7の化合物は $0.01\sim1\mu$ mol/Lで有意な神経細胞内GSK-

3月阻害作用を示した。

試験例3:ラット海馬培養神経細胞における*B*-アミロイド誘発神経障害に対する作用

胎生 18日のラット脳海馬神経細胞を採取し、7日間培養した。培養した神経細胞に β -アミロイド(25-35)20 μ mo 1/Lおよび試験化合物(GS K-3 β 阻害薬)を暴露し、24 時間培養することによって神経障害(細胞外L D H 活性増加および細胞内還元酵素活性低下)を誘導した。培養終了後、細胞外 L D H 活性および細胞内還元酵素活性を測定し、GSK-3 β 阻害薬の β -アミロイド誘発神経障害に対する作用を評価した。その結果、実施例7の化合物は 1 μ mo 1/Lで β -アミロイド誘発神経障害に対する有意な抑制作用を示した。 試験例4: スナネズミ脳虚血モデルにおけるGSK-3 β 阻害作用

スナネズミに試験化合物(GSK-3 β 阻害薬)を腹腔内投与し、その30分後に総頚動脈を4分間虚血し、脳内夕ウ蛋白質のリン酸化を誘導した。脳虚血3時間後に海馬を採取し、リン酸化夕ウ蛋白質の認識抗体(GSK-3 β によるリン酸化部位)を用いたウェスタンブロット法によって夕ウ蛋白質のリン酸化レベルを測定し、GSK-3 β 阻害薬のスナネズミ脳内GSK-3 β 阻害作用を評価した。その結果、実施例7の化合物は、脳虚血30分前の腹腔内投与において、30mg/kgで有意な脳内GSK-3 β 阻害作用を示した。

産業上の利用可能性

本発明化合物は、グリコーゲンシンターゼキナーゼー3ベータ (GSK-3 β) に対して選択的でかつ強力な阻害作用を示す化合物である。従って、本発明 化合物は、糖尿病、糖尿病の合併症、アルツハイマー型痴呆症、神経変性性疾患 (エイズ脳症、ハンチントン病、パーキンソン病、脳虚血)、躁鬱病等の予防治療薬、または免疫賦活薬として有用である。

本出願は日本で出願された特願2000-119198を基礎としており、その内容は本明細書に全て包含されるものである。

請求の範囲

[式中、 Z_1 、 Z_2 は、同一または異なって、それぞれCHまたはNを示す。 Rは、水素またはアルキルを示す。

Arは、置換基を有していてもよいナフチル、または下記式(II)、(II I)、(IV)、(V)、(V I)および(V I I)により表される基から選ばれる基を示す。

(式中、Xは、 $C-R^1$ またはNを示す。Yは、 CH_2 、 $N-R^7$ 、OまたはSを示す。 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、 R^5 、 R^6 は、同一または異なって、それぞれ水素、アルキル、アルコキシ、フェノキシ、フェニルアルコキシ、ヒドロキシ、メルカプト、アルキルチオ、アミノ、アシルアミノ、アルキルアミノ、カルボキシ、ハロゲン、ハロアルキル、フェニルアルキル、シアノ、フェニル、ニトロ、シクロアルコキシ、アミノアルコキシ、アルキンアシスアルコキシ、アルコキシカルボ

ニルまたはアジドを示す。 R^7 は、水素、アルキルまたはフェニルアルキルを示す。 R^8 、 R^9 は、同一または異なって、それぞれ水素、アルキルまたはオキソを示す。nは炭素数1または2を示す。)

により表される芳香族アミド化合物、その医薬上許容される塩またはそれらの水 和物。

- 2. 一般式 (I) において、 Z_1 がCHであり、かつRが水素である、請求の範囲1記載の芳香族アミド化合物、その医薬上許容される塩またはそれらの水和物。
- 3. 一般式(I)において、Arが式(II)、(III)、(IV)、(V)または(VI)により表される基である、請求の範囲1記載の芳香族アミド化合物、その医薬上許容される塩またはそれらの水和物。
- 4. 一般式(I)において、Arが置換基を有していてもよいナフチルまたは式(VII)により表される基である、請求の範囲 1 記載の芳香族アミド化合物、その医薬上許容される塩またはそれらの水和物。
- 5. Arの式(II)において、R²、R³、R⁴、R⁵、R⁶が、同一または 異なって、それぞれ水素、アルキル、アルコキシ、アルキルチオ、ハロゲン、ハロアルキルまたはニトロである、請求の範囲1記載の芳香族アミド化合物、その 医薬上許容される塩またはそれらの水和物。
- 6. Aroxt(VI) において、YがOxtin Sroxt(VI) において、YがOxtin Sroxt(Sro
- 7. Arost(VII) において、 $XがCHであり、<math>YがCH_2$ またはN-R7 (R^7 は請求の範囲 1 と同義である) であり、かつnが 1 または 2 である、請求の範囲 1 記載の芳香族アミド化合物、その医薬上許容される塩またはそれらの水和物。
- 8. 2-フルオローN-(1H-ピラゾロ[3,4-b]ピリジンー4-イル)ペンズアミド、

2-クロロ-N-(1H-ピラゾロ[3,4-b] ピリジンー4ーイル) ベンズアミド、

2-メトキシ-N-(1 H-ピラゾロ [3,4-b] ピリジン-4-イル)ベンズアミド、

2-xトキシー、 $N-(1H-ピラゾロ_{.}[3,4-b] ピリジンー<math>4-$ イル) ベンズアミド、

2-プロピルオキシ-N-(1H-ピラゾロ[3, 4-b] ピリジン-4-イル) ベンズアミド、

2-トリフルオロメチル-N-(1H-ピラゾロ[3,4-b]ピリジン-4-イル) ベンズアミド、

2-ニトロ-N-(1 H-ピラゾロ [3, 4-b] ピリジン-4-イル) ベンズアミド、

2-メチルチオーN-(1H-ピラゾロ[3,4-b] ピリジンー4-イル)ベンズアミド、

4-ブロモメチルーN-(1H-ピラゾロ[3,4-b]ピリジン-4-イル)ベンズアミド、

4-トリフルオロメチル-N-(1 H-ピラゾロ [3, 4-b] ピリジン-4 -4ル)ベンズアミド、

2, 6-ジフルオロ-N-(1 H-ピラゾロ [3, 4-b] ピリジン-4-イル) ベンズアミド、

N-(1H-ピラゾロ[3,4-b] ピリジン-4-イル) -3-ピリジンカルボキサミド、

2-メチルチオーN- (1H-ピラゾロ[3, 4-b] ピリジンー4-イル)

- -3-ピリジンカルボキサミド、
- 2-メチル-N-(1 H-ピラゾロ [3, 4-b] ピリジン-4-イル)-3-フランカルボキサミド、
- 5-メチル-N-(1 H-ビラゾロ [3 , 4-b] ビリジン-4-イル)-4-イソキサゾールカルボキサミド、
- 3, 4-ジヒドロ-4-メチル-6-メチルチオ-N-(1H-ピラゾロ[3, 4-b]ピリジン-4-イル)-2H-1, 4-ベンゾオキサジン-8-カルボキサミド、
- 2-クロロ-N-(1H-ピロロ[2,3-b]ピリジン-4-イル)ベンズアミド、
- 2-ニトロ-N-(1H-ピロロ [2, 3-b] ピリジン-4-イル) ベンズアミド、
- 2, 6-ジフルオローN-(1H-ピロロ[2, 3-b] ピリジン-4-イル) ベンズアミド、
- 3-クロロ-2, 6-ジフルオロ-N-(1H-ピロロ[2,3-b] ピリジン-4-イル) ベンズアミド、
- 2, 6-ジフルオロ-3-メチル-N-(1H-ピロロ[2, 3-b] ピリジン-4-イル) ベンズアミド、
- 2,5-ジクロロ-N-(1H-ピロロ[2,3-b] ピリジン-4-イル) ベンズアミド、
- 5-プロモー2-クロローN-(1H-ピロロ[2, 3-b] ピリジンー4-イル) ベンズアミド、
- 2-クロロ-5-ニトロ-N-(1H-ピロロ[2,3-b] ピリジン-4-イル) ベンズアミド、および
- N-(1H-ピラゾロ[3,4-b] ピリジン-4-イル)-2-チオフェンカルボキサミド
- から選ばれる、請求の範囲1記載の芳香族アミド化合物、その医薬上許容される

塩またはそれらの水和物。

9. 請求の範囲1~8のいずれかに記載の芳香族アミド化合物、その医薬上許容される塩またはそれらの水和物を含有する、医薬。

- 10. 請求の範囲1~8のいずれかに記載の芳香族アミド化合物、その医薬上許容される塩またはそれらの水和物と、医薬上許容される添加剤を含有する、医薬組成物。
- 11. 請求の範囲 $1 \sim 8$ のいずれかに記載の芳香族アミド化合物、その医薬上 許容される塩またはそれらの水和物を含有する、GSK-3 β 阻害剤。
- 12. 請求の範囲1~8のいずれかに記載の芳香族アミド化合物、その医薬上 許容される塩またはそれらの水和物を有効成分として含有する、糖尿病治療薬。
- 13. 請求の範囲1~8のいずれかに記載の芳香族アミド化合物、その医薬上許容される塩またはそれらの水和物を有効成分として含有する、糖尿病の合併症治療薬。
- 14. 請求の範囲 1~8のいずれかに記載の芳香族アミド化合物、その医薬上 許容される塩またはそれらの水和物を有効成分として含有する、アルツハイマー 型痴呆症治療薬。
- 15. 請求の範囲1~8のいずれかに記載の芳香族アミド化合物、その医薬上 許容される塩またはそれらの水和物を有効成分として含有する、神経変性疾患治療薬。
- 16. 請求の範囲1~8のいずれかに記載の芳香族アミド化合物、その医薬上 許容される塩またはそれらの水和物を有効成分として含有する、躁鬱病予防治療 薬。
- 17. 請求の範囲 1~8のいずれかに記載の芳香族アミド化合物、その医薬上 許容される塩またはそれらの水和物を有効成分として含有する、免疫賦活薬。

補正書の請求の範囲

[2001年9月19日(19.09.01) 国際事務局受理:出願当初の請求の範囲 1は補正された;他の請求の範囲は変更なし。(1頁)]

1. (補正後) 一般式(I)

$$\begin{array}{c} Ar \\ N \end{array} \qquad \begin{array}{c} Ar \\ Z_1 \\ N \end{array} \qquad \begin{array}{c} (1) \\ R \end{array}$$

[式中、 Z_1 、 Z_2 は、同一または異なって、それぞれCHまたはNを示す。

Rは、水素またはアルキルを示す。

Arは、置換基を有していてもよいナフチル、または下記式(II)、(II I)、(IV)、(V)、(VI) および(VII) により表される基から選ばれる基を示す。

$$R^5$$
 R^4
 R^3
 R^4
 R^3
 R^5
 R^5
 R^4
 R^3
 R^5
 R^5
 R^5
 R^4
 R^3
 R^5
 R^5

(式中、Xは、 $C-R^1$ またはNを示す。Yは、 CH_2 、 $N-R^7$ 、OまたはSを示す。 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、 R^5 、 R^6 は、同一または異なって、それぞれ水素、アルキル、アルコキシ、フェノキシ、フェニルアルコキシ、ヒドロキシ、メルカプト、アルキルチオ、アミノ、アシルアミノ、アルキルアミノ、カルボキシ、ハロゲン、ハロアルキル、フェニルアルキル、シアノ、フェニル、ニトロ、シクロアルコキシ、アミノアルコキシ、アルキルアミノアルコキシ、アルコキシカルボ

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP01/03329

			101/01	
Int.	IFICATION OF SUBJECT MATTER C1 ⁷ C07D471/04, 487/04, A61K31/437, 31/444, 31/538 A61P3/10, 25/00, 25/24, 25, International Patent Classification (IPC) or to both nat	/28, 37/04,		
	S SEARCHED			
Minimum do Int.	Cumentation searched (classification system followed by C1 C07D471/04, 487/04, A61K31/437, 31/444, 31/538 A61P3/10, 25/00, 25/24, 25	, 31/519, /28, 37/04,	43/00	
i	on searched other than minimum documentation to the			
	ata base consulted during the international search (name JUS (STN), REGISTRY (STN)	e of data base and, w	here practicable, sear	rch terms used)
C. DOCUI	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT			
Category*	Citation of document, with indication, where ap			Relevant to claim No.
X A	El Hendi Jellali, M., et al., "SUR L'ACYLATION ET L'ALKYLATION DE L'AMINO-4 PYRAZOLO [3,4-d] PYRIMIDINE", Tetrahedron, 31(6), pp.587-591 (1975)			1,3,5,6 2,4,7-17
X A	WO 99/48523 A2 (GLAXO GROUP LIM 30 September, 1999 (30.09.99), esp., page 28, example 7e & EP 1071449 A & BR 990907 & AU 3046399 A			1,3,5,9,10 2,4,6-8, 11-17
Furthe	r documents are listed in the continuation of Box C.	See patent far	nily annex.	
* Special categories of cited documents: "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance "E" earlier document but published on or after the international filing date "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified) "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means "P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed		"T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention "X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art document member of the same patent family		
Date of the	actual completion of the international search July, 2001 (16.07.01)	Date of mailing of the international search report 24 July, 2001 (24.07.01)		
Name and mailing address of the ISA/ Japanese Patent Office		Authorized officer		
Facsimile N	O. Patent provided by Sughrue R	Telephone No.		

A. 発明の属する分野の分類(国際特許分類(IPC))

Int. Cl⁷ C07D471/04, 487/04,

A61K31/437, 31/444, 31/538, 31/519,

A61P3/10, 25/00, 25/24, 25/28, 37/04, 43/00

B. 調査を行った分野

調査を行った最小限資料(国際特許分類(IPC))

Int. Cl⁷ C07D471/04, 487/04,

A61K31/437, 31/444, 31/538, 31/519,

A61P3/10, 25/00, 25/24, 25/28, 37/04, 43/00

最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

国際調査で使用した電子データベース(データベースの名称、調査に使用した用語) CAPLUS (STN), REGISTRY (STN)

C.	関連する	と認め	られる	猫文

O. 民生ができない。					
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号			
X	El Hendi Jellali, M., et al., "SUR L'ACYLATION ET L'ALKYLATION DE L'AMINO-4 PYRAZOLO [3,4-d] PYRIMIDINE",	1, 3, 5, 6			
A	Tetrahedron, 31(6), p. 587-591(1975)	2, 4, 7–17			
X	WO 99/48523 A2 (GLAXO GROUP LIMITED) 30.9月.1999(30.09.99) 特に、第28頁実施例7e参照 & EP 1071449 A & BR 9909077 A &	1, 3, 5, 9, 10			
Α	AU 3046399 A	2, 4, 6-8, 11-17			

│ □ C欄の続きにも文献が列挙されている。

」 パテントファミリーに関する別紙を参照。

* 引用文献のカテゴリー

- 「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示す もの
- 「E」国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日 以後に公表されたもの
- 「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行 日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する 文献(理由を付す)
- 「〇」口頭による開示、使用、展示等に言及する文献
- 「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願

の日の後に公表された文献

- 「T」国際出願日又は優先日後に公表された文献であって 出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論 の理解のために引用するもの
- 「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明 の新規性又は進歩性がないと考えられるもの
- 「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以 上の文献との、当業者にとって自明である組合せに よって進歩性がないと考えられるもの
- 「&」同一パテントファミリー文献

国際調査を完了した日

16.07.01

国際調査報告の発送日

24.07.01

国際調査機関の名称及びあて先

日本国特許庁 (ISA/JP)

郵便番号100-8915 東京都千代田区霞が関三丁目4番3号 特許庁審査官(権限のある職員) 胡田 尚則 (A) 4 P

P 7918

電話番号 03-3581-1101 内線 3490

様式PCT/ISA/210 (第2ページ) (1998年7月)